



24.11.2004

# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

JP04/15001

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 Date of Application:

2003年10月 6日 ·

出 願 番 号 Application Number:

人

特願2003-346688

[ST. 10/C]:

[JP2003-346688]

REC'D 16 DEC 2004

出 願 Applicant(s):

住友化学工業株式会社

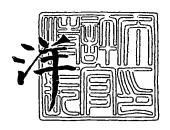
特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office

# PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

2004年10月 8.日

)· [1]





特許願 【書類名】 P156264 【整理番号】

平成15年10月 6日 【提出日】 特許庁長官殿 【あて先】 CO9K 11/06 【国際特許分類】 C08G 61/00

【発明者】

住友化学工業株式会社内 茨城県つくば市北原6 【住所又は居所】

小林 諭 【氏名】

【発明者】

住友化学工業株式会社内 茨城県つくば市北原6 【住所又は居所】

三上 智司 【氏名】

【特許出願人】

000002093 【識別番号】

住友化学工業株式会社 【氏名又は名称】

【代理人】

100093285 【識別番号】

【弁理士】

久保山 隆 【氏名又は名称】 06-6220-3405 【電話番号】

【選任した代理人】

100113000 【識別番号】

【弁理士】

中山亨 【氏名又は名称】

06-6220-3405 【電話番号】

【選任した代理人】

100119471 【識別番号】

【弁理士】

榎本 雅之 【氏名又は名称】 06-6220-3405 【電話番号】

【手数料の表示】

010238 【予納台帳番号】 21,000円 【納付金額】

【提出物件の目録】

特許請求の範囲 1 【物件名】

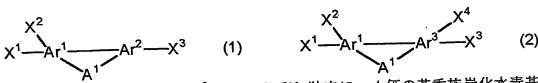
明細書 1 【物件名】 要約書 1 【物件名】 0212949 【包括委任状番号】



# 【魯類名】特許請求の範囲

【請求項1】

下記式 (1) または (2) で示される芳香族化合物。



[式中、 $Ar^1$ および $Ar^3$ は、それぞれ独立に、4価の芳香族炭化水素基または4価の 複素環基を表す。Ar<sup>2</sup>は、3価の芳香族炭化水素基または3価の複素環基を表し、該 A r¹、A r² およびA r³ は置換基を有していてもよく、A r¹およびA r²が置換基を 有する場合、それらが結合して環を形成していてもよく、Ar<sup>1</sup>およびAr<sup>3</sup>が置換基を 有する場合、それらが結合して環を形成していてもよい。

また、 $A^1$ は、 $-Z^1$ -、 $-Z^2$ - $Z^3$ -または $-Z^4$ = $Z^5$ -を表し、 $Z^1$ 、 $Z^2$ 、およ  $\sigma Z^3$  は、それぞれ独立に、O、S、C(=O)、S(=O)、SO2、C(R1)(R2 ), Si  $(R^3)$   $(R^4)$ , N  $(R^5)$ , B  $(R^6)$ , P  $(R^7)$   $\sharp$   $\hbar$   $\sharp$   $\hbar$   $\sharp$   $\hbar$   $\dagger$   $\dagger$   $\bullet$ 表し、 $Z^4$  および $Z^5$  は、それぞれ独立に、N、B、P、C  $(R^9)$  またはS i  $(R^{10})$ (式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、 $R^9$ および $R^{10}$ はそれぞれ独立に、 水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基 、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基 ,アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン 残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基 、置換シリルアミノ基、1価の複素環基、ヘテロアリールオキシ基、ヘテロアリールチオ 基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基、アルキルオキシカル ボニル基、アリールオキシカルボニル基、アリールアルキルオキシカルボニル基、ヘテロ アリールオキシカルボニル基またはシアノ基を表す。ただし、 $R^1$ と $R^2$ 、 $R^3$ と $R^4$ は互い に結合して環を形成していてもよい。)を表す。ただし式(1)において、 $A r^2 と A^1$ は $A r^1$ 環上の互いに隣接する原子に結合し、 $A r^1 と A^1$  は $A r^2$  環上の互いに隣接する 原子に結合し、式 (2) において $Ar^3$  と $A^1$  は $Ar^1$ 環上の互いに隣接する原子に結合 し、 $Ar^1$ と $A^1$  は $Ar^3$  環の互いに隣接する原子上に結合する。

また、 $X^1$ 、 $X^2$ 、 $X^3$  および $X^4$  は、それぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホネ ート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基 、-B(OH)2、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチ ル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基、ビニル基、水酸基、アルキ ルオキシ基、アシルオキシ基、置換シリルオキシ基、アミノ基またはニトロ基を表し、式 (1) における $X^1$ 、 $X^2$ 、および $X^3$  の少なくとも一つ並びに式(2)における、 $X^1$ 、 $X^2$ 、 $X^3$  および $X^4$  の少なくとも一つはハロゲン原子、アルキルスルホネート基、ア リールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、-B(O H) 2、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホス ホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基およびビニル基から選ばれる。〕

# 【請求項2】

式(1)における $X^1$ 、 $X^2$  および $X^3$  の全て並びに式(2)における $X^1$ 、 $X^2$ 、 $X^3$ およびX<sup>4</sup>の全てがハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、 アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、-B(OH)2、モノハロゲン化 メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、シア ノメチル基、ホルミル基およびビニル基から選ばれることを特徴とする請求項1記載の芳 香族化合物。

#### 【請求項3】

下記式(5)または(6)で示される芳香族化合物。



$$X^{10}$$
 $X^{9}$ 
 $Ar^{6}$ 
 $Ar^{4}$ 
 $Ar^{5}$ 
 $Ar^{5}$ 

[式中、A<sup>1</sup> およびX<sup>3</sup> は、前記と同じ意味を表し、Ar<sup>4</sup>、Ar<sup>5</sup>、Ar<sup>6</sup> およびAr <sup>7</sup> は、それぞれ独立に3価の芳香族炭化水素基または3価の複素環基を表し、該Ar<sup>4</sup>、 Ar<sup>5</sup>、Ar<sup>6</sup> およびAr<sup>7</sup> は置換基を有していてもよく、Ar<sup>4</sup>およびAr<sup>5</sup>が置換基を 有する場合、それらが結合して環を形成していてもよい。

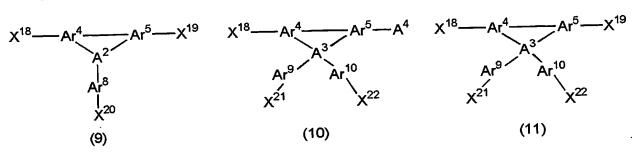
 $X^9$ 、 $X^{10}$ 、 $X^{11}$  および $X^{12}$  は、それぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホネ ート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基 、-B(OH)2 、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチ ル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基、ビニル基、水酸基、アルキ ルオキシ基、アシルオキシ基、置換シリルオキシ基、アミノ基またはニトロ基を表し、式 (5) における $X^9$ 、 $X^{10}$ および $X^3$  の少なくとも一つ並びに式(6)における、 $X^9$ 、X $^{10}$ 、 $X^{11}$ および $X^{12}$ の少なくとも一つは、ハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリ ールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、-B (OH ) 2 、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホ ネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基またはビニル基である。〕

#### 【請求項4】

式 (5) における  $X^9$ 、  $X^{10}$  および  $X^3$  の全て並びに、式 (6) における、  $X^9$ 、  $X^{10}$ 、 X $^{11}$ および $\mathrm{X}^{12}$ の全てが、ハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート 基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、-B(OH)2 、モノハロゲ ン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、 シアノメチル基、ホルミル基およびビニル基から選ばれることを特徴とする請求項3記載 の芳香族化合物。

# 【請求項5】

下記式(9)、(10)または(11)で示される芳香族化合物。



[式中、Ar<sup>4</sup> およびAr<sup>5</sup> は、前記と同じ意味を表し、Ar<sup>8</sup>、Ar<sup>9</sup> およびAr<sup>1</sup> <sup>0</sup> はそれぞれ独立にアリーレン基または2価の複素環基を表し、該Ar<sup>4</sup>、Ar<sup>5</sup>、Ar <sup>8</sup>、Ar<sup>9</sup>およびAr<sup>10</sup>は置換基を有していてもよく、Ar<sup>4</sup>およびAr<sup>5</sup>が置換基を有 する場合、それらが結合して環を形成していてもよく、Ar<sup>9</sup>およびAr<sup>10</sup>が置換基を有 する場合、それらが結合して環を形成していてもよく、Ar<sup>9</sup>およびAr<sup>10</sup>が直接結合し て環を形成していてもよい。

また、A²は、下記式

$$z^{6}$$
 $z^{7}-z^{8}$ 
 $z^{9}=z^{10}$ 



(式中、 $Z^6$  はB、PまたはP(=O)を表し、 $Z^7$  はC( $R^9$ )、Si( $R^{10}$ )、N 、B、PまたはP(=0)を表し、Z<sup>8</sup>はO、S、C(=0)、S(=0)、SO<sub>2</sub>、C  $(R^1)$   $(R^2)$   $\sim$  S i  $(R^3)$   $(R^4)$   $\sim$  N  $(R^5)$   $\sim$  B  $(R^6)$   $\sim$  P  $(R^7)$   $\pm$  ttP (=O) (R<sup>8</sup>) を表し、Z<sup>9</sup> はCまたはSiを表し、Z<sup>10</sup> はN、B、P、C (R<sup>9</sup>) または Si(R<sup>10</sup>)を表し、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>9</sup>およびR<sup>10</sup>は前記と 同じ意味を表す。) のいずれかを表し、 A<sup>3</sup>は、下記式

$$z^{11}-z^{12}$$
  $z^{13}-z^{14}$   $z^{15}=z^{16}$ 

(=O)  $(R^8)$  を表し、 $Z^{13}$  および $Z^{14}$  はそれぞれ独立にC  $(R^9)$  、S i  $(R^1)$  $^{0}$  ) 、B、N、PまたはP (= O) を表し、 $Z^{1.5}$  および $Z^{1.6}$  はそれぞれ独立にCまた はSiを表し、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>9</sup>およびR<sup>10</sup>は前記と同じ 意味を表す。)

#### のいずれかを表し、

A<sup>4</sup> は、水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリ ールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリ ールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1価の複素環基、ヘテロアリールオ キシ基、ヘテロアリールチオ基、アリールアルケニル基またはアリールエチニル基を表す 。ただし、式(9)においてA r  $^5$  E A  $^2$  はA r  $^4$  環の互いに隣接する原子に結合し、Ar<sup>4</sup>とA<sup>2</sup>はAr<sup>5</sup>環の互いに隣接する原子に結合する。

また、 $X^{18}$ 、 $X^{19}$ 、 $X^{20}$ 、 $X^{21}$ および $X^{22}$ は、それぞれ独立にハロゲン原子、 アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、 ホウ酸エステル基、-B(OH)2、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、 ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基、ビニル基 、水酸基、アルキルオキシ基、アシルオキシ基、置換シリルオキシ基、アミノ基またはニ トロ基を表し、式 (9) における X <sup>1 8</sup> 、 X <sup>1 9</sup> および X <sup>2 0</sup> の少なくとも一つ、式 (1 0) における $X^{18}$ 、 $X^{21}$  および $X^{22}$  の少なくとも一つ、並びに式(11)における  $X^{18}$ 、 $X^{19}$ 、 $X^{21}$  および $X^{22}$  の少なくとも一つは、ハロゲン原子、アルキルスル ホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステ ル基、-B(OH)2 、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウム メチル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基およびビニル基から選ば れる。〕

#### 【請求項6】

式 (9) における $X^{18}$ 、 $X^{19}$  および $X^{20}$  の全て、並びに式(10)における $X^{18}$ 、 $X^{2\ 1}$  および $X^{2\ 2}$  の全て並びに式( $1\ 1$ )における $X^{1\ 8}$  、 $X^{1\ 9}$  、 $X^{2\ 1}$  およびX22 の全てが、ハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリ ールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、-B (OH) 2 、モノハロゲン化メチ ル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、シアノメ チル基、ホルミル基およびビニル基であることを特徴とする請求項5記載の芳香族化合物

# 【請求項7】



下記式(15)で示される芳香族化合物。

$$A^{5} \leftarrow Ar^{4} \rightarrow Ar^{5} \rightarrow X^{3}$$
 a (15)

(式中、 $Ar^4$ 、 $Ar^5$ 、 $A^1$  および $X^3$  は、前記と同じ意味を表す。 $A^5$  は、ホウ素原子、アルミニウム原子、ガリウム原子、ケイ素原子、ゲルマニウム原子、窒素原子、リン原子、砒素原子、a価の芳香族炭化水素基、a価の複素環基または金属錯体構造を有するa価の基を表す。aは3または4を表す。複数ある $Ar^4$ 、 $Ar^5$ 、 $A^1$  および $X^{10}$  は、互いに同一であっても異なっていてもよい。)



#### 【魯類名】明細書

【発明の名称】芳香族化合物

#### 【技術分野】

[0001]

本発明は、分岐型高分子化合物の原料モノマーとして用いうる、縮合反応性官能基また はその前駆体を3つまたは4つ有する芳香族化合物に関する。

#### 【背景技術】

#### [0002]

高分子量の発光材料(高分子発光体)は低分子量のそれとは異なり溶媒に可溶で塗布法 により発光素子における発光層を形成できることから種々検討されており、主鎖に芳香環 を含むものが、知られている。

これらの高分子発光体を製造するためのモノマーとして、縮合反応性官能基を2個有する 芳香族化合物 (例えば、WO97/05184など) が用いられる。

一方近年、高分子発光体の性能を改良等するために分岐型高分子化合物とする試みがなさ れており、そのモノマーとして使用しうる、3つの縮合反応性官能基を有する芳香族化合 物が開示されている(例えば、WO96/17035)。しかしながら、種々の分岐型高 分子化合物を創製するためには、その種類は不十分であった。

#### [0003]

【特許文献1】WO96/17035

#### 【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

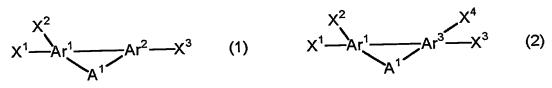
#### [0004]

本発明の目的は、3つまたは4つの縮合反応性官能基またはその前駆体を有する新規な 芳香族化合物を提供することである。

# 【課題を解決するための手段】.

# [0005]

すなわち、本発明は、下記式(1)または(2)で示される化合物を提供するものであ る。



 $[式中、Ar^1$ および $Ar^3$ は、それぞれ独立に、4 価の芳香族炭化水素基または4 価の 複素環基を表す。Ar<sup>2</sup>は、3価の芳香族炭化水素基または3価の複素環基を表し、該 Ar<sup>1</sup>、Ar<sup>2</sup> およびAr<sup>3</sup> は置換基を有していてもよく、Ar<sup>1</sup>およびAr<sup>2</sup>が置換基を 有する場合、それらが結合して環を形成していてもよく、Ar<sup>1</sup>およびAr<sup>3</sup>が置換基を 有する場合、それらが結合して環を形成していてもよい。

また、 $A^1$  は、 $-Z^1$ -、 $-Z^2$ - $Z^3$ -または $-Z^4$ = $Z^5$ -を表し、 $Z^1$ 、 $Z^2$ 、およ  $\mbox{\it UZ}^3$  は、それぞれ独立に、O、S、C(=O)、S(=O)、SO2、C(R $^1$ )(R $^2$ ), Si  $(R^3)$   $(R^4)$ , N  $(R^5)$ , B  $(R^6)$ , P  $(R^7)$   $\sharp$   $\hbar$   $\iota$   $\iota$  P  $(R^8)$   $\iota$ 表し、 $Z^4$  および $Z^5$  は、それぞれ独立に、N、B、P、C  $(R^9)$  またはS i  $(R^{10})$ (式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>9</sup>およびR<sup>10</sup>はそれぞれ独立に、 水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基 、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基 、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン 残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基 、置換シリルアミノ基、1価の複素環基、ヘテロアリールオキシ基、ヘテロアリールチオ 基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基、アルキルオキシカル



ボニル基、アリールオキシカルボニル基、アリールアルキルオキシカルボニル基、ヘテロ アリールオキシカルボニル基またはシアノ基を表す。ただし、 $R^1$ と $R^2$ 、 $R^3$ と $R^4$ は互い に結合して環を形成していてもよい。)を表す。ただし式(1)において、 $A r^2 と A^1$ は $A r^1$ 環上の互いに隣接する原子に結合し、 $A r^1 と A^1$  は $A r^2$  環上の互いに隣接する 原子隣に結合し、式(2) において $Ar^3$  と $A^1$  は $Ar^1$ 環上の互いに隣接する原子に結 合し、Ar<sup>1</sup>とA<sup>1</sup> はAr<sup>3</sup> 環の互いに隣接する原子上に結合する。

1 こ、 $X^2$ 、 $X^3$  および $X^4$  は、それぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホネ ート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基 、-B(OH)2 、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチ ル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基、ビニル基、水酸基、アルキ ルオキシ基、アシルオキシ基、置換シリルオキシ基、アミノ基またはニトロ基を表し、式 (1) における $X^1$ 、 $X^2$ 、および $X^3$  の少なくとも一つ並びに式(2)における、 $X^1$ 、 $X^2$ 、 $X^3$ および $X^4$ の少なくとも一つはハロゲン原子、アルキルスルホネート基、ア リールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、-B(O H) 2、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホス ホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基、ビニル基から選ばれる。〕

[0006]

また本発明は、下記式 (5) または (6) で示される化合物を提供するものである。

$$X^{10}$$
 $X^{9}$ 
 $Ar^{6}$ 
 $Ar^{5}$ 
 $Ar$ 

〔式中、A<sup>1</sup> およびX<sup>3</sup> は、前記と同じ意味を表し、Ar<sup>4</sup>、Ar<sup>5</sup>、Ar<sup>6</sup> およびAr <sup>7</sup> は、それぞれ独立に 3 価の芳香族炭化水素基または 3 価の複素環基を表すし、該 A r <sup>4</sup> 、Ar<sup>5</sup>、Ar<sup>6</sup> およびAr<sup>7</sup> は置換基を有していてもよく、Ar<sup>4</sup>およびAr<sup>5</sup>が置換基 を有する場合、それらが結合して環を形成していてもよい。

 $X^9$ 、 $X^{10}$ 、 $X^{11}$  および $X^{12}$  は、それぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホネ ート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基 、-B(OH)2 、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチ ル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基、ビニル基、水酸基、アルキ ルオキシ基、アシルオキシ基、置換シリルオキシ基、アミノ基またはニトロ基を表し、式 (5) における $X^9$ 、 $X^{10}$ および $X^3$  の少なくとも一つ並びに式(6)における、 $X^9$ 、X $^{10}$ 、 $X^{11}$ および $X^{12}$ の少なくとも一つは、ハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリ ールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、-B(OH ) 2 、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホ ネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基またはビニル基である。〕

さらに本発明は、下記式(9)、(10)または(11)で示される化合物を提供する ものである。

$$X^{18}$$
  $Ar^{4}$   $Ar^{5}$   $Ar^{5}$   $Ar^{19}$   $Ar^{10}$   $Ar^{9}$   $Ar^{10}$   $Ar^{9}$   $Ar^{10}$   $Ar^{10}$ 

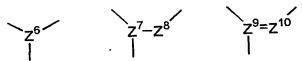
出証特2004-3091002



ŕ

[式中、A  $r^4$  およびA  $r^5$  は、前記と同じ意味を表し、A  $r^8$  、A  $r^9$  およびA  $r^{1\ 0}$  はそれぞれ独立にアリーレン基または 2 価の複素環基を表し、該A  $r^4$  、A  $r^5$  、A  $r^8$  、A  $r^9$  およびA  $r^{1\ 0}$  は置換基を有していてもよく、A  $r^4$ およびA  $r^5$ が置換基を有する場合、それらが結合して環を形成していてもよく、A  $r^9$ およびA  $r^{10}$ が置換基を有する場合、それらが結合して環を形成していてもよく、A  $r^9$ およびA  $r^{10}$ が直接結合して環を形成していてもよい。

 $A^2$  は、下記式のいずれかで表される。



式中、 $Z^6$  はB、PまたはP(=O)を表し、 $Z^7$  はC( $R^9$ )、Si( $R^{1\ 0}$ )、N、B、PまたはP(=O)を表し、 $Z^8$  はO、S、C(=O)、S(=O)、SO2、C( $R^1$ )( $R^2$ )、Si( $R^3$ )( $R^4$ )、N( $R^5$ )、B( $R^6$ )、P( $R^7$ )またはP(=O ( $R^8$ )を表し、 $Z^9$  はCまたはSiを表し、 $Z^{1\ 0}$  はN、B、P、C( $R^9$ )またはSi( $R^{10}$ )を表す。(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、 $R^9$ および $R^{10}$ は前記と同じ意味を表す。)

 $A^3$  は、下記式のいずれかで表される。

$$z^{11}-z^{12}$$
  $z^{13}-z^{14}$   $z^{15}=z^{16}$ 

式中、 $Z^{1\ 1}$  はCまたはSiを表し、 $Z^{1\ 2}$  はO、S、C (=O)、S (=O)、SO2、C ( $R^{1}$ ) ( $R^{2}$ )、Si ( $R^{3}$ ) ( $R^{4}$ )、N ( $R^{5}$ )、B ( $R^{6}$ )、P ( $R^{7}$ )もしくは、C ( $R^{1}$ ) ( $R^{2}$ )、Si ( $R^{3}$ ) ( $R^{4}$ )、N ( $R^{5}$ )、B ( $R^{6}$ )、P ( $R^{7}$ ) もしくは、P (=O) ( $R^{8}$ ) を表し、 $Z^{1\ 3}$  および $Z^{1\ 4}$  はそれぞれ独立にC ( $R^{9}$ )、Si ( $R^{1}$ 0)、B、N、PまたはP (=O)を表す。 $Z^{1\ 5}$  および $Z^{1\ 6}$  はそれぞれ独立にCまたはSiを表す。(式中、 $R^{1}$ 、 $R^{2}$ 、 $R^{3}$ 、 $R^{4}$ 、 $R^{5}$ 、 $R^{6}$ 、 $R^{7}$ 、 $R^{8}$  、 $R^{9}$ および $R^{10}$ は前記と同じ意味を表す。)

 $A^4$  は、水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1 価の複素環基、ヘテロアリールオールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基またはアリールエチニル基を表すまり、ステロアリールチオ基、アリールアルケニル基またはアリールエチニル基を表する。ただし、式(9)においてA r  $^5$  とA  $^2$  はA r  $^4$  環の互いに隣接する原子に結合し、A r  $^4$  とA  $^2$  はA r  $^5$  環の互いに隣接する原子に結合する。

 $X^{18}$ 、 $X^{19}$ 、 $X^{20}$ 、 $X^{21}$  および $X^{22}$  は、それぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホカ酸ルスルホネート基、アリールスルホネート基、ホスホエステル基、一B(OH)2、モノハロゲン化メチル基、ホルミル基、ビニル基、水酸 ニウムメチル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、アミノ基またはニトロ基 ま、アルキルオキシ基、アシルオキシ基、置換シリルオキシ基、アミノ基またはニトロ基 を表し、式(9)における $X^{18}$ 、 $X^{19}$  および $X^{20}$  の少なくとも一つ、式(10)における $X^{18}$ 、 $X^{21}$  および $X^{22}$  の少なくとも一つ、並びに式(11)における $X^{18}$ 、 $X^{19}$  、 $X^{21}$  および $X^{22}$  の少なくとも一つは、ハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールスルホネート基、ホスホニウムメチル基、スルホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基、またはビニル基である。]

[0008]



また、本発明は、下記式(15)で示される化合物を提供するものである。

$$A^{5} - \left(Ar^{4} - Ar^{5} - X^{3}\right) a \qquad (15)$$

(式中、Ar<sup>4</sup>、Ar<sup>5</sup>、A<sup>1</sup>およびX<sup>3</sup>は、前記と同じ意味を表す。A<sup>5</sup>は、ホウ素 原子、アルミニウム原子、ガリウム原子、ケイ素原子、ゲルマニウム原子、窒素原子、リ ン原子、砒素原子、a価の芳香族炭化水素基、a価の複素環基または金属錯体構造を有す る a 価の基を表す。 a は 3 または 4 を表す。複数ある A r <sup>4</sup> 、 A r <sup>5</sup> 、 A <sup>1</sup> および X <sup>10</sup> は、互いに同一であっても異なっていてもよい。)

# 【発明の効果】

# [0009]

本発明の芳香族化合物は、3つまたは4つの縮合反応性官能基またはその前駆体を有する 新規な芳香族化合物であり、分岐型高分子化合物等を製造するためのモノマー等として有 用である。

# 【発明を実施するための最良の形態】

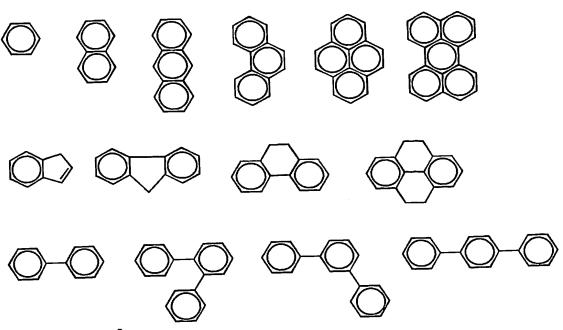
# [0010]

上記式(1)、(2)で示される化合物において、 $A r^1$ および $A r^3$  は、それぞれ独 立に、4価の芳香族炭化水素基または4価の複素環基を表す。Ar²は、3価の芳香族炭 化水素基または 3 価の複素環基を表し、該 $A r^1$ 、 $A r^2$  および $A r^3$  は置換基を有して いてもよく、 $Ar^1$ および $Ar^2$ が置換基を有する場合、それらが結合して環を形成してい てもよく、Ar<sup>1</sup>およびAr<sup>3</sup>が置換基を有する場合、それらが結合して環を形成してい てもよい。

# [0011]

ここで3価の芳香族炭化水素基および4価の芳香族炭化水素基とは、芳香族炭化水素化 合物からそれぞれ3つおよび4つの水素原子を除いた残りの原子団をいい、通常炭素数6 ~60、好ましくは6~20である。なお、芳香族炭化水素基に置換基を有していてもよ いが、芳香族炭化水素基の炭素数には置換基の炭素数は含まれない。置換基としては、ア ルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリー ルチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、 アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ 基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1価 の複素環基、ヘテロアリールオキシ基、ヘテロアリールチオ基、アリールアルケニル基、 アリールエチニル基、カルボキシル基、アルキルオキシカルボニル基、アリールオキシカ ルボニル基、アリールアルキルオキシカルボニル基、ヘテロアリールオキシカルボニル基 、シアノ基等が挙げられる。芳香族炭化水素化合物としては、下記の化合物が例示される

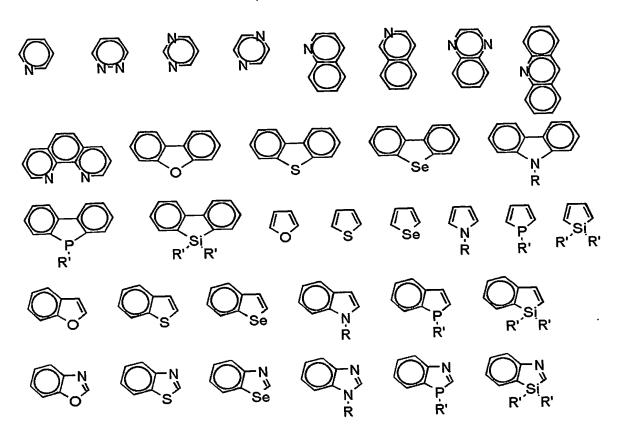
# [0012]



[0013]

また、3価の複素環基および4価の複素環基とは、複素環化合物からそれぞれ3つおよび 4つの水素原子を除いた残りの原子団をいい、通常炭素数3~60、好ましくは3~20 である。なお、複素環基上に置換基を有していてもよいが、複素環基の炭素数には置換基 の炭素数は含まれない。置換基としては、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ 基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールア ルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イ ミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置 換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1価の複素環基、ヘテロアリールオキシ基、ヘテ ロアリールチオ基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基、アル キルオキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アリールアルキルオキシカルボ ニル基、ヘテロアリールオキシカルボニル基、シアノ基等が挙げられる。複素環化合物と しては、下記の化合物が例示される。

[0014]



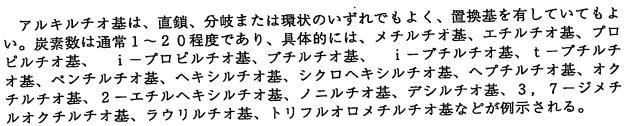
式中、Rはそれぞれ独立に水素原子、アルキル基、アリール基、アリールアルキル基、 置換シリル基、アシル基または1価の複素環基を表す。R' はそれぞれ独立に、水素原子 、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリー ルオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリー ルアルキルチオ基、アシルオキシ基、置換アミノ基、アミド基、アリールアルケニル基、 アリールアルキニル基、1価の複素環基、ヘテロアリールオキシ基、ヘテロアリールチオ 基またはシアノ基を表す。

# [0015]

Ar<sup>1</sup>、Ar<sup>2</sup> およびAr<sup>3</sup> が有していてもよい置換基のなかで、 アルキル基としては、直鎖、分岐または環状のいずれでもよく、置換基を有していてもよ い。炭素数は通常1~20程度であり、具体的には、メチル基、エチル基、プロピル基、 i-プロピル基、ブチル基、 i-ブチル基、t-ブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、 シクロヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、2-エチルヘキシル基、ノニル基、デシル 基、3,7ージメチルオクチル基、ラウリル基、トリフルオロメチル基、ペンタフルオロ エチル基、パーフルオロブチル基、パーフルオロヘキシル基、パーフルオロオクチル基な どが例示される。

#### [0016]

アルキルオキシ基としては、直鎖、分岐または環状のいずれでもよく、置換基を有してい てもよい。炭素数は通常1~20程度であり、具体的には、メトキシ基、エトキシ基、プ ロピルオキシ基、iープロピルオキシ基、プトキシ基、 iープトキシ基、tープトキシ 基、ペンチルオキシ基、ヘキシルオキシ基、シクロヘキシルオキシ基、ヘプチルオキシ基 、オクチルオキシ基、2-エチルヘキシルオキシ基、ノニルオキシ基、デシルオキシ基、 3, 7-ジメチルオクチルオキシ基、ラウリルオキシ基、トリフルオロメトキシ基、ペン タフルオロエトキシ基、パーフルオロブトキシ基、パーフルオロヘキシル基、パーフルオ ロオクチル基、メトキシメチルオキシ基、2ーメトキシエチルオキシ基などが例示される



#### [0018]

アリール基は、置換基を有していてもよく、炭素数は通常3~60程度であり、具体的 には、フェニル基、C1~C12アルコキシフェニル基 (C1~C12は、炭素数1~12であ ることを示す。以下も同様である。)、C1~C12アルキルフェニル基、1ーナフチル基 、2-ナフチル基、ペンタフルオロフェニル基、ピリジル基、ピリダジニル基、ピリミジ ル基、ピラジル基、トリアジル基などが例示される。

#### [0019]

アリールオキシ基としては、芳香環上に置換基を有していてもよく、炭素数は通常3~ 60程度であり、具体的には、フェノキシ基、 $C_1 \sim C_{12}$ アルコキシフェノキシ基、 $C_1 \sim$ C12アルキルフェノキシ基、1-ナフチルオキシ基、2-ナフチルオキシ基、ペンタフル オロフェニルオキシ基、ピリジルオキシ基、ピリダジニルオキシ基、ピリミジルオキシ基 、ピラジルオキシ基、トリアジルオキシ基などが例示される。

### [0020]

アリールチオ基としては、芳香環上に置換基を有していてもよく、炭素数は通常3~6 0程度であり、具体的には、フェニルチオ基、 $C_1 \sim C_{12}$ アルコキシフェニルチオ基、 $C_1$ ~C12アルキルフェニルチオ基、1-ナフチルチオ基、2-ナフチルチオ基、ペンタフル オロフェニルチオ基、ピリジルチオ基、ピリダジニルチオ基、ピリミジルチオ基、ピラジ ルチオ基、トリアジルチオ基などが例示される。

# [0021]

アリールアルキル基としては、置換基を有していてもよく、炭素数は通常7~60程度で あり、具体的には、フェニルーC1~C12アルキル基、C1~C12アルコキシフェニルーC  $_1 \sim C_{12}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{12}$ アルキルフェニルー $C_1 \sim C_{12}$ アルキル基、1ーナフチル  $-C_1 \sim C_{12}$ アルキル基、2-ナフチル $-C_1 \sim C_{12}$ アルキル基などが例示される。

# [0022]

アリールアルキルオキシ基は、置換基を有していてもよく、炭素数は通常7~60程度 であり、具体的には、フェニルーC1~C12アルコキシ基、C1~C12アルコキシフェニル  $-C_1 \sim C_{12}$ アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{12}$ アルキルフェニルー $C_1 \sim C_{12}$ アルコキシ基、1-ナフチルー $C_1 \sim C_{12}$ アルコキシ基、2-ナフチルー $C_1 \sim C_{12}$ アルコキシ基などが例示さ れる。

# [0023]

アリールアルキルチオ基としては、置換基を有していてもよく、炭素数は通常7~60 程度であり、具体的には、フェニルーC1~C12アルキルチオ基、C1~C12アルコキシフ ェニルー $C_1 \sim C_{12}$ アルキルチオ基、 $C_1 \sim C_{12}$ アルキルフェニルー $C_1 \sim C_{12}$ アルキルチ オ基、1-ナフチル-C<sub>1</sub>~C<sub>12</sub>アルキルチオ基、2-ナフチル-C<sub>1</sub>~C<sub>12</sub>アルキルチオ 基などが例示される。

#### [0024]

アシル基は、炭素数は通常2~20程度であり、具体的には、アセチル基、プロピオニル 基、プチリル基、イソプチリル基、ピバロイル基、ベンゾイル基、トリフルオロアセチル 基、ペンタフルオロベンゾイル基などが例示される。

#### [0025]

アシルオキシ基は、炭素数は通常2~20程度であり、具体的には、アセトキシ基、プ ロピオニルオキシ基、プチリルオキシ基、イソプチリルオキシ基、ピバロイルオキシ基、 ベンゾイルオキシ基、トリフルオロアセチルオキシ基、ペンタフルオロベンゾイルオキシ 基などが例示される。



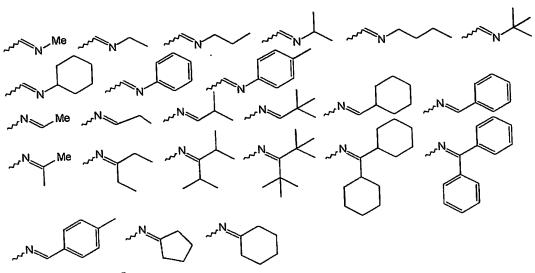
アミド基は、炭素数は通常2~20程度であり、具体的には、ホルムアミド基、アセト アミド基、プロピオアミド基、ブチロアミド基、ベンズアミド基、トリフルオロアセトア ミド基、ペンタフルオロベンズアミド基、ジホルムアミド基、ジアセトアミド基、ジプロ ピオアミド基、ジブチロアミド基、ジベンズアミド基、ジトリフルオロアセトアミド基、 ジペンタフルオロベンズアミド基などが例示される。

# [0027]

酸イミド基としては、酸イミドからその窒素原子に結合した水素原子を除いて得られる 残基があげられ、通常炭素数2~60程度であり、好ましくは炭素数2~20である。具 体的には以下に示す基が例示される。

#### [0028]

イミン残基としては、イミン化合物(分子内に、-N=C-を持つ有機化合物のことを いう。その例として、アルジミン、ケチミン及びこれらのN上の水素原子が、アルキル基 等で置換された化合物があげられる)から水素原子1個を除いた残基があげられ、通常炭 素数2~60程度であり、好ましくは炭素数2~20である。具体的には、以下の構造式 で示される基などが例示される。



# [0029]

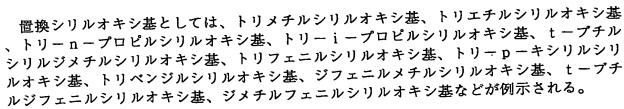
置換アミノ基としては、アルキル基、アリール基、アリールアルキル基および1価の複 素環基から選ばれる1または2個の基で置換されたアミノ基があげられ、該アルキル基、 アリール基、アリールアルキル基または1価の複素環基は置換基を有していてもよい。 炭素数は通常1~40程度であり、具体的には、メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、エ チルアミノ基、ジエチルアミノ基、プロピルアミノ基、ジプロピルアミノ基、イソプロピ ルアミノ基、ジイソプロピルアミノ基、ブチルアミノ基、イソブチルアミノ基、 t ープチ ルアミノ基、ペンチルアミノ基、ヘキシルアミノ基、シクロヘキシルアミノ基、ヘプチル アミノ基、オクチルアミノ基、2-エチルヘキシルアミノ基、ノニルアミノ基、デシルア ミノ基、3, 7ージメチルオクチルアミノ基、ラウリルアミノ基、シクロペンチルアミノ 基、ジシクロペンチルアミノ基、シクロヘキシルアミノ基、ジシクロヘキシルアミノ基、 ピロリジル基、ピペリジル基、ジトリフルオロメチルアミノ基、フェニルアミノ基、ジフ ェニルアミノ基、C1~C12アルコキシフェニルアミノ基、ジ(C1~C12アルコキシフェ ニル) アミノ基、ジ (C1~C12アルキルフェニル) アミノ基、1-ナフチルアミノ基、 2-ナフチルアミノ基、ペンタフルオロフェニルアミノ基、ピリジルアミノ基、ピリダジ ニルアミノ基、ピリミジルアミノ基、ピラジルアミノ基、トリアジルアミノ基、フェニル -C<sub>1</sub>~C<sub>12</sub>アルキルアミノ基、C<sub>1</sub>~C<sub>12</sub>アルコキシフェニル-C<sub>1</sub>~C<sub>12</sub>アルキルアミ ノ基、 $C_1 \sim C_{12}$ アルキルフェニルー $C_1 \sim C_{12}$ アルキルアミノ基、ジ( $C_1 \sim C_{12}$ アルコ キシフェニルーC1~C12アルキル)アミノ基、ジ(C1~C12アルキルフェニルーC1~ C<sub>12</sub>アルキル)アミノ基、1-ナフチル-C<sub>1</sub>~C<sub>12</sub>アルキルアミノ基、2-ナフチル-C1~C12アルキルアミノ基などが例示される。

# [0030]

置換シリル基としては、アルキル基、アリール基、アリールアルキル基および1価の複 素環基から選ばれる1、2または3個の基で置換されたシリル基があげられ、炭素数は通 常1~60程度であり、好ましくは炭素数3~30である。なお該アルキル基、アリール 基、アリールアルキル基または1価の複素環基は置換基を有していてもよい。 トリメチルシリル基、トリエチルシリル基、トリーn-プロピルシリル基、トリーiープ ロピルシリル基、tープチルシリルジメチルシリル基、トリフェニルシリル基、トリーp ーキシリルシリル基、トリベンジルシリル基、ジフェニルメチルシリル基、 t ープチルジ フェニルシリル基、ジメチルフェニルシリル基などが例示される。

#### [0031]

置換シリルオキシ基としては、アルキル基、アリール基、アリールアルキル基および1 価の複素環基から選ばれる1、2または3個の基で置換されたシリルオキシ基(H<sub>3</sub>SiO なお該アルキル基、アリール基、アリールアルキル基または1価の複素環基は置換基を有 していてもよい。



#### [0032]

置換シリルチオ基としては、アルキル基、アリール基、アリールアルキル基および1価 の複素環基から選ばれる1、2または3個の基で置換されたシリルチオ基 (H<sub>3</sub>SiS-) があげられ、炭素数は通常1~60程度であり、好ましくは炭素数3~30である。なお 該アルキル基、アリール基、アリールアルキル基または1価の複素環基は置換基を有して いてもよい。

置換シリルチオ基としては、トリメチルシリルチオ基、トリエチルシリルチオ基、トリ - n - プロピルシリルチオ基、トリー i - プロピルシリルチオ基、 t - ブチルシリルジメ チルシリルチオ基、トリフェニルシリルチオ基、トリーp-キシリルシリルチオ基、トリ ベンジルシリルチオ基、ジフェニルメチルシリルチオ基、 t ープチルジフェニルシリルチ オ基、ジメチルフェニルシリルチオ基などが例示される。

#### [0033]

置換シリルアミノ基としては、アルキル基、アリール基、アリールアルキル基および1価 の複素環基から選ばれる1~6個の基で置換されたシリルアミノ基(H3SiNH-または  $((H_3Si)_2N_-)$  があげられ、炭素数は通常 $1\sim120$ 程度であり、好ましくは炭素 数3~60である。なお該アルキル基、アリール基、アリールアルキル基または1.価の複 素環基は置換基を有していてもよい。

置換シリルアミノ基としては、トリメチルシリルアミノ基、トリエチルシリルアミノ基 、トリーn-プロピルシリルアミノ基、トリーi-プロピルシリルアミノ基、t-プチル シリルジメチルシリルアミノ基、トリフェニルシリルアミノ基、トリーp-キシリルシリ ルアミノ基、トリベンジルシリルアミノ基、ジフェニルメチルシリルアミノ基、t-プチ ルジフェニルシリルアミノ基、ジメチルフェニルシリルアミノ基、ジ(トリメチルシリル ) アミノ基、ジ(トリエチルシリル)アミノ基、ジ(トリーn-プロピルシリル)アミノ 基、ジ(トリーi-プロピルシリル)アミノ基、ジ(tープチルシリルジメチルシリル) アミノ基、ジ(トリフェニルシリル)アミノ基、ジ(トリーp-キシリルシリル)アミノ 基、ジ(トリベンジルシリル)アミノ基、ジ(ジフェニルメチルシリル)アミノ基、ジ( t ープチルジフェニルシリル)アミノ基、ジ(ジメチルフェニルシリル)アミノ基などが 例示される。

#### [0034]

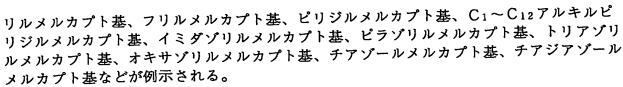
1価の複素環基とは、複素環化合物から水素原子1個を除いた残りの原子団をいい、炭 素数は通常2~60程度であり、具体的には、チエニル基、C1~C12アルキルチエニル 基、ピロリル基、フリル基、ピリジル基、С1~С12アルキルピリジル基、イミダゾリル 基、ピラゾリル基、トリアゾリル基、オキサゾリル基、チアゾール基、チアジアゾール基 などが例示される。

#### [0035]

ヘテロアリールオキシ基とは、複素環化合物から水素原子1個を酸素原子で置換した基 をいい、 $Q^1$ -O-で示される。 $Q^1$ は1価の複素環基を表す。炭素数は通常  $2\sim 6$  0 程度で あり、具体的には、チエニルオキシ基、C1~C12アルキルチエニルオキシ基、ピロリル オキシ基、フリルオキシ基、ピリジルオキシ基、C1~C12アルキルピリジルオキシ基、 イミダゾリルオキシ基、ピラゾリルオキシ基、トリアゾリルオキシ基、オキサゾリルオキ シ基、チアゾールオキシ基、チアジアゾールオキシ基などが例示される。

#### [0036]

ヘテロアリールチオ基とは、複素環化合物から水素原子1個を硫黄原子で置換した基をい い、 $Q^2-S-$ で示される。 $Q^2$ は1価の複素環基を表す。炭素数は、通常  $2\sim6$  0 程度で 、具体的には、チエニルメルカプト基、С1~С12アルキルチエニルメルカプト基、ピロ



#### [0037]

ヘテロアリールオキシカルボニル基とは、複素環化合物から水素原子1個をオキシカルボ ニル基で置換した基をいい、 $Q^3-O$ (C=O) -で示される。 $Q^3$ は1価の複素環基を表す 。炭素数は通常2~60程度であり、具体的には、チエニルオキシカルボニル基、C<sub>1</sub>~ C12アルキルチエニルオキシカルボニル基、ピロリルオキシカルボニル基、フリルオキシ カルボニル基、ピリジルオキシカルボニル基、C1~C12アルキルピリジルオキシカルボ ニル基、イミダゾリルオキシカルボニル基、ピラゾリルオキシカルボニル基、トリアゾリ ルオキシカルボニル基、オキサゾリルオキシカルボニル基、チアゾールオキシカルボニル 基、チアジアゾールオキシカルボニル基などが例示される。

#### [0038]

アリールアルケニル基、アリールエチニル基におけるアリール基としては、上記のアリ ール基に例示の基が挙げられる。アリールアルケニル基におけるアルケニル基は、炭素数 は通常2~20程度であり、ビニル基、1-プロピレニル基、2-プロピレニル基、3-プロピレニル基、プテニル基、ペンテニル基、ヘキセニル基、ヘプテニル基、オクテニル 基、シクロヘキセニル基、1,3-ブタジエニル基などが例示される。

#### [0039]

式 (1) 、 (2) における $A^1$  は、 $-Z^1$ -、 $-Z^2$ - $Z^3$ -または $-Z^4$ = $Z^5$ -を表し 、 $Z^1$ 、 $Z^2$ 、および $Z^3$  は、それぞれ独立に、O、S、C(=O)、S(=O)、SO $_2$ 、C  $(R^1)$   $(R^2)$  、S i  $(R^3)$   $(R^4)$  、N  $(R^5)$  、B  $(R^6)$  、P  $(R^7)$  またはP (=O)  $(R^8)$  を表し、 $Z^4$  および $Z^5$  は、それぞれ独立に、N、B、P、C  $(R^9)$  ま たはSi(R<sup>10</sup>)

(式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>9</sup>およびR<sup>10</sup>はそれぞれ独立に、 水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基 、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基 アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン 残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基 、置換シリルアミノ基、1価の複素環基、ヘテロアリールオキシ基、ヘテロアリールチオ 基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基、アルキルオキシカル ボニル基、アリールオキシカルボニル基、アリールアルキルオキシカルボニル基、ヘテロ アリールオキシカルボニル基またはシアノ基を表す。ただし、 $R^1$ と $R^2$ 、 $R^3$ と $R^4$ は互い に結合して環を形成していてもよい。)を表す。

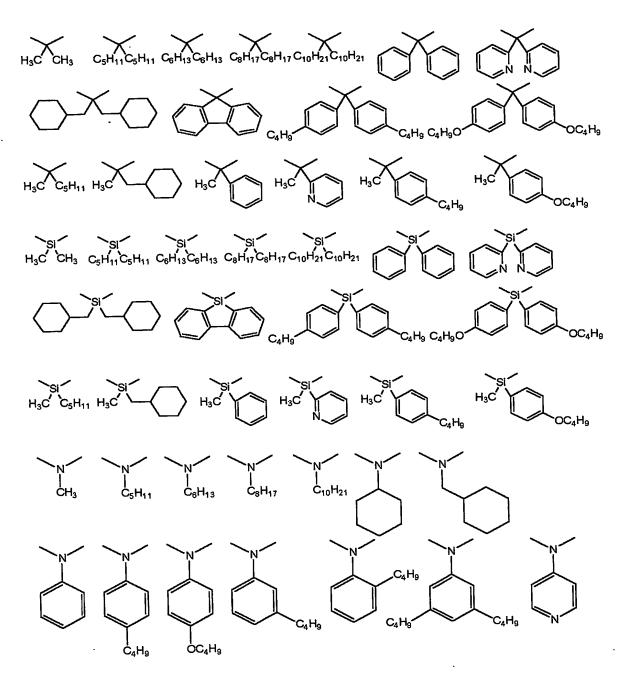
R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>9</sup>およびR<sup>10</sup>における、ハロゲン原子、ア ルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリー ルチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、 アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、置換アミノ基、置換シ リル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1価の複素環基 、ヘテロアリールオキシ基、ヘテロアリールチオ基、アリールアルケニル基、アリールエ チニル基の定義、具体例は前記と同じである。

#### [0040]

ただし式(1)において、 $A r^2 と A^1$  は $A r^1$ 環上の互いに隣接する原子に結合し、A $r^1$ と $A^1$  は $Ar^2$  環上の互いに隣接する原子隣に結合し、式(2)において $Ar^3$ とA $^1$  はA  $r^1$ 環上の互いに隣接する原子に結合し、A  $r^1$ と $A^1$  はA  $r^3$  環の互いに隣接する 原子上に結合する。

# [0041]

 $A^1$  のうち、 $-Z^1$ - としては、具体的には下記に例示の基が挙げられる。



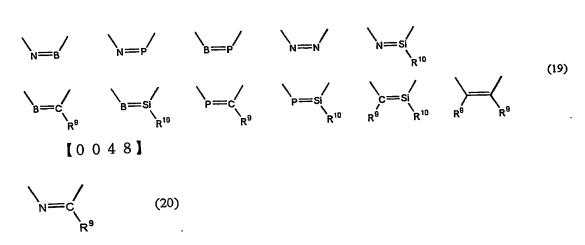
【 $0\,0\,4\,2$ 】  $A^1$  において、 $-\,Z^2-\,Z^3\,-$ としては、下記( $1\,6$ )、( $1\,7$ )、( $1\,8$ )に例示の基が挙げられる。 【 $0\,0\,4\,3$ 】



(16)

# [0045]

【 $0\,0\,4\,6$ 】  $A^1$  において、 $-Z^4=Z^5$  ーとしては、以下の( $1\,9$ )、( $2\,0$ )に例示の基が挙げられる。 【 $0\,0\,4\,7$ 】



# [0049]

また、式(1)および(2)中、 $X^1$ 、 $X^2$ 、 $X^3$ および $X^4$ は、それぞれ独立にハロ ゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホ ネート基、ホウ酸エステル基、-B(OH)2、モノハロゲン化メチル基、スルホニウム メチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基 、ビニル基、水酸基、アルキルオキシ基、アシルオキシ基、置換シリルオキシ基、アミノ 基またはニトロ基を表し、式(1)における $X^1$ 、 $X^2$ 、 $X^3$  の少なくとも一つは、ハロ ゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホ ネート基、ホウ酸エステル基、-B (OH) 2 、モノハロゲン化メチル基、スルホニウム メチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基 およびビニル基から選ばれ、式(2)における、 $X^1$ 、 $X^2$ 、 $X^3$  および $X^4$  の少なくと も一つはハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールア ルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、-B(OH)2 、モノハロゲン化メチル基、 スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基 、ホルミル基およびビニル基から選ばれる。

## [0050]

ここに、ハロゲン原子としては、フッ素、塩素、臭素、よう素が例示され、好ましくは 、塩素、臭素またはヨウ素である。

[0051]アルキルスルホネート基としては、メタンスルホネート基、エタンスルホネート基、ト リフルオロメタンスルホネート基などが例示され、アリールスルホネート基としては、ベ ンゼンスルホネート基、pートルエンスルホネート基などが例示され、アリールアルキル スルホネート基としては、ベンジルスルホネート基などが例示される。

# [0052]

ホウ酸エステル基としては、下記式で示される基が例示される。

モノハロゲン化メチル基としては、フッ化メチル基、塩化メチル基、臭化メチル基、ヨウ 化メチル基が例示される。

#### [0054]

スルホニウムメチル基としては、下記式で示される基が例示される。

-CH2SMe2X、-CH2SPh2X (Xはハロゲン原子を示す。)

[0055]

ホスホニウムメチル基としては、下記式で示される基が例示される。

- C H 2 P P h 3 X (X はハロゲン原子を示す。)

[0056]

ホスホネートメチル基としては、下記式で示される基が例示される。

 $-CH2PO(OR')_2$ 

(R' はアルキル基、アリール基またはアリールアルキル基を示す。)

### [0057]

上記式(1)または(2)で示される化合物が、縮合反応性官能基と縮合反応性官能基前 駆体とを有する場合、縮合反応をおこなった後に縮合反応性官能基前駆体を官能基変換し 、更に縮合反応をおこなうことにより位置選択的な置換基導入や重合反応をおこなうこと ができる。

なお、縮合反応性官能基としては、ハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールス ルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、-B(OH)2、 モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネート メチル基、シアノメチル基、ホルミル基、またはビニル基が挙げられ、縮合反応性官能基 前駆体とは、官能基変換をおこなうことにより縮合反応性官能基に変換できる官能基を指 し、具体的には、水酸基、アルキルオキシ基、アシルオキシ基、置換シリルオキシ基、ア ミノ基またはニトロ基が挙げられる。

#### [0058]

また、縮合反応性官能基前駆体を縮合反応性官能基へと変換する方法としては、縮合反 応性官能基前駆体が水酸基の場合、塩基の存在下、アルキルスルホン酸無水物または塩化 アルキルスルホニルと反応させることによりアルキルスルホネート基へと変換することが できる。同様にして対応するスルホン酸無水物または塩化スルホニルを用いることにより 、アリールスルホネート、アリールアルキルスルホネート基へと変換することができる。

#### [0059]

縮合反応性官能基前駆体がアルキルオキシ基の場合、三臭化ホウ素などを用いて水酸基 へと変換した後に、上記の方法を用いてアルキルスルホネート基、アリールスルホネート またはアリールアルキルスルホネート基へと変換することができる。

#### [0060]

縮合反応性官能基前駆体がアシルオキシ基の場合、塩基性条件での加水分解または還元 剤との反応で水酸基へと変換した後に、上記の方法を用いてアルキルスルホネート基、ア リールスルホネートまたはアリールアルキルスルホネート基へと変換することができる。

#### [0061]

縮合反応性官能基前駆体が置換シリルオキシ基の場合、酸性条件での加水分解、塩基性 条件での加水分解、フッ化物イオンとの反応で水酸基へと変換した後に、上記の方法を用 いてアルキルスルホネート基、アリールスルホネートまたはアリールアルキルスルホネー ト基へと変換することができる。

#### [0062]

縮合反応性官能基前駆体がアミノ基の場合、Sandmeyer反応により、ハロゲン原子へと 変換することができる。

#### [0063]

縮合反応性官能基前駆体がニトロ基の場合、還元剤との反応でアミノ基へと変換した後 に、上記の方法を用いてハロゲン原子へと変換することができる。

## [0064]

上記式(1)または(2)で示される化合物が、縮合反応性官能基と縮合反応性官能基 前駆体とを有する場合、ポリマーにした時の発光強度の観点から、 $A^1$ が、O、C( $R^1$ )  $(R^2)$  、N  $(R^5)$  またはB  $(R^6)$  である場合が好ましい。

#### [0065]

また、ポリマーにした時の発光強度の観点から、 $-Z^2-Z^3$  -のうち、 $Z^2$ と $Z^3$  が互い に異なるものまたは $-Z^4=Z^5$  一表される場合も好ましい。具体的には、上記式(16)、(17)、(18)、(19)または(20)に例示の基が挙げられる。

中でも、 $A^1$  がO-C (=O)、O-C ( $R^1$ ) ( $R^2$ )、S-C ( $R^1$ ) ( $R^2$ )、S (= O) -C  $(R^1)$   $(R^2)$  ,  $SO_2 - C$   $(R^1)$   $(R^2)$  , N  $(R^5)$  -C (=0)  $\pm t dN$ =C( $R^{9}$ )である場合、より好ましい。具体的には、上記式(18)および(20)に 例示の基が挙げられる。

また、式 (1) における  $X^1$  、  $X^2$  、  $X^3$  の全てが、ハロゲン原子、アルキルスルホネー [0067] ト基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、 -B (OH) 2 、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル 基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基、ビニル基から選ばれる場合、 式 (2) における  $X^1$  、  $X^2$  、  $X^3$  および  $X^4$  の全てがハロゲン原子、アルキルスルホネ ート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基 、-B (OH) 2 、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチ ル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基、ビニル基から選ばれる化合 物である場合、直接重合に供すると分岐ポリマーを与えることから好ましい。

中でも、縮合反応の反応部位の制御が可能なことから、(1)式において  $\mathbf{X}^1$  、  $\mathbf{X}^2$  、  $X^3$  のうち少なくとも1つが他と異なる官能基である場合および(2)式において $X^1$ 、  $X^2$ 、 $X^3$ 、 $X^4$  のうち少なくとも1つが他と異なる官能基である場合が好ましい。

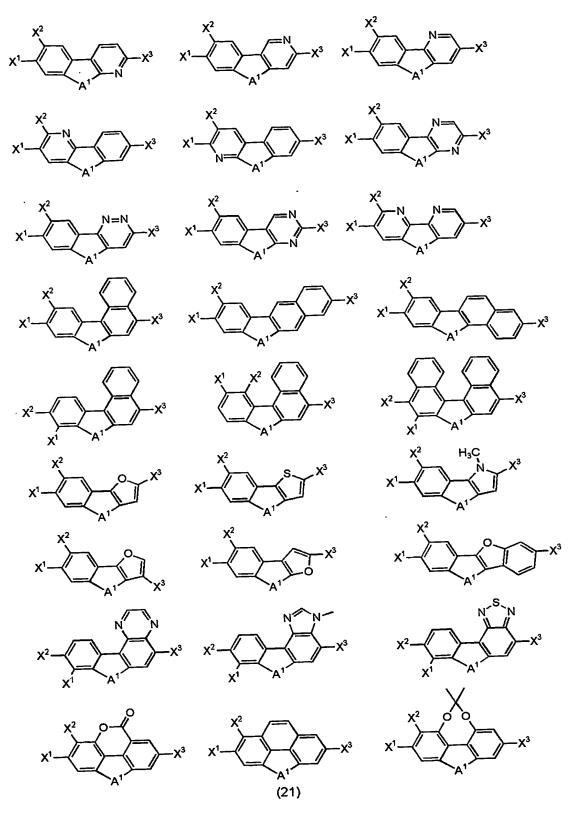
ポリマーにした時の発光強度の観点から、 $A^1$ が、O、S、S (= O) またはS  $O_2$  であ る場合が好ましく、ポリマーにした時の電荷輸送性の観点から、 $A^1$  が、C  $(R^1)$   $(R^2$ ), Si  $(R^3)$   $(R^4)$ , N  $(R^5)$ , B  $(R^6)$ , P  $(R^7)$  &L<\$\$\text{\$tP\$} (=0) \quad (R^8)\$\$ である場合が好ましい。

また、ポリマーにした時の発光強度の観点から、 $-Z^2-Z^3$  ーまたは $-Z^4=Z^5$  一表 される場合も好ましい。具体的には、上記式(16)、(17)、(18)、(19)ま たは(20)に例示の基が挙げられる。

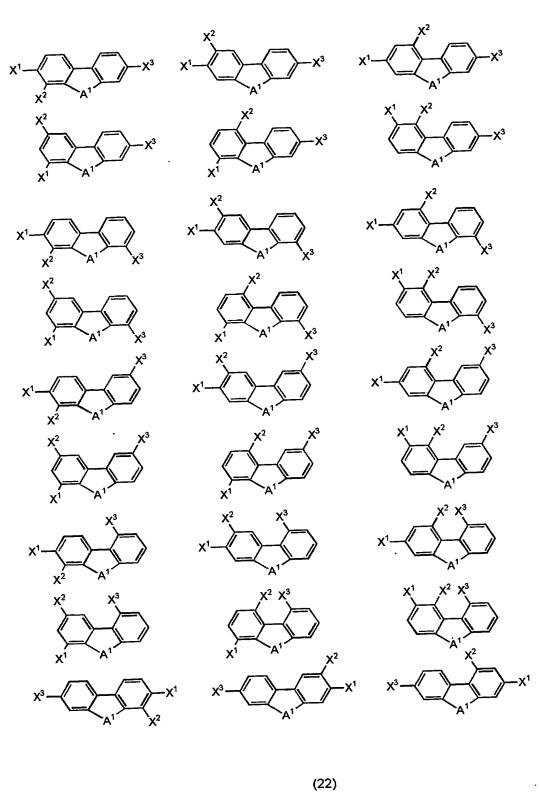
中でも、 $A^1$  がO-C (=O)、O-C ( $R^1$ ) ( $R^2$ )、S-C ( $R^1$ ) ( $R^2$ )、S (=O) -C  $(R^1)$   $(R^2)$  ,  $SO_2 - C$   $(R^1)$   $(R^2)$  , N  $(R^5)$  -C (=0)  $\pm t dN$ =C  $(R^9)$  である場合、より好ましい。具体的には、上記式(18)または(20)に 例示の基が挙げられる。

[0072]

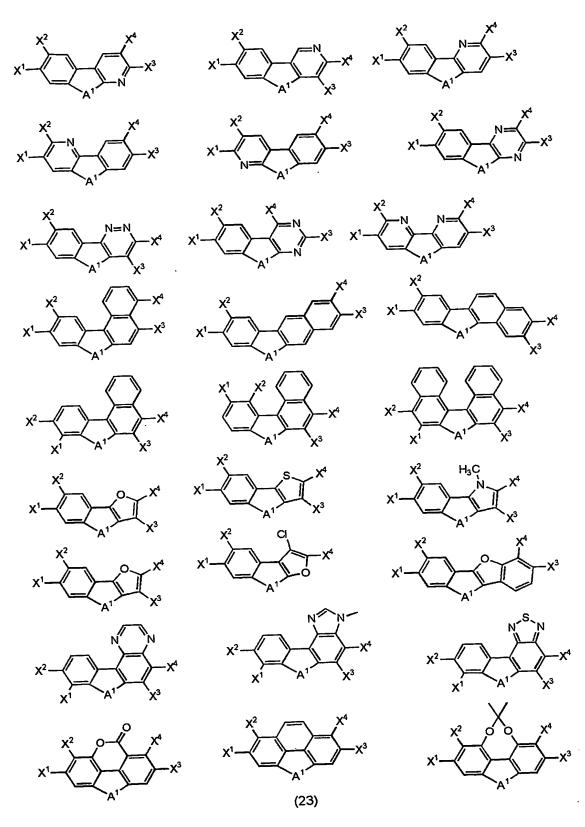
式(1)で示される化合物としては、下記( $2\,1$ )、( $2\,2$ )の化合物が例示される。 [0073]



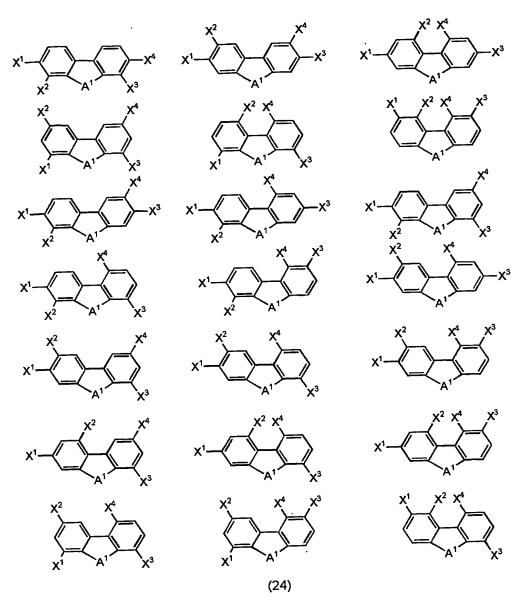
[0074]



【0075】 式(2)で示される化合物としては、下記(23)、(24)の化合物が例示される。 【0076】



[0077]

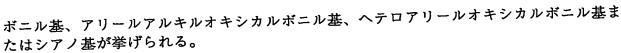


特に、下記式(1-1)または(2-1)で表される場合、化合物の安定性の観点から [0078] 好ましい。

[0079]

$$X^{2}$$
 $X^{3}$ 
 $X^{1}$ 
 $X^{2}$ 
 $X^{3}$ 
 $X^{3}$ 
 $X^{4}$ 
 $X^{3}$ 
 $X^{2}$ 
 $X^{3}$ 
 $X^{4}$ 
 $X^{2}$ 
 $X^{4}$ 
 $X^{2}$ 
 $X^{3}$ 
 $X^{4}$ 
 $X^{2}$ 
 $X^{4}$ 
 $X^{2}$ 
 $X^{4}$ 
 $X^{2}$ 
 $X^{4}$ 
 $X^{2}$ 
 $X^{3}$ 
 $X^{4}$ 
 $X^{2}$ 
 $X^{3}$ 
 $X^{4}$ 
 $X^{2}$ 
 $X^{4}$ 
 $X^{4}$ 
 $X^{2}$ 
 $X^{4}$ 
 $X^{4$ 

式中、 $A^1$ 、 $X^1$ 、 $X^2$ 、 $X^3$ および $X^4$ は上記と同じ。ベンゼン環上に置換基を有し ていてもよく、置換基が互いに結合して環を形成していてもよい。置換基としては、アル キル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリール チオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、ア シル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基 、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1価の 複素環基、ヘテロアリールオキシ基、ヘテロアリールチオ基、アリールアルケニル基、ア リールエチニル基、カルボキシル基、アルキルオキシカルボニル基、アリールオキシカル



### [0800]

(1) または (2) で示される化合物の合成法について述べる。

$$X^{1'}$$
  $Ar^4$   $Ar^5$   $X^{3'}$   $(1-1)$ 

上記式(1)または(2)で示される化合物は、上記式(1-1)で示される化合物をハ ロゲン化する方法などにより製造することができる。 $X^{1}$  および $X^{3}$  はそれぞれ独立 に、ハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキ ルスルホネート基、ホウ酸エステル基、-B(OH)2、モノハロゲン化メチル基、スル ホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホ ルミル基もしくはビニル基、またはハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールス ルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、-B(OH)2、 モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネート メチル基、シアノメチル基、ホルミル基もしくはビニル基に変換可能な官能基を表す。中 でも、X¹′およびX³′は電子供与基が好ましい。 以下に合成法を例示する。

$$C_8H_{17}O$$
 $OC_8H_{17}$ 
 $OC_8H_{17}O$ 
 $OC$ 

[0081]次に、式(5)または(6)で示される化合物について述べる。

$$X^{10}$$
 $X^{9}$ 
 $Ar^{6}$ 
 $Ar^{4}$ 
 $Ar^{5}$ 
 $Ar^{5}$ 

[0082]

式中、A<sup>1</sup> およびX<sup>3</sup> は、前記と同じ意味を表し、Ar<sup>4</sup>、Ar<sup>5</sup>、Ar<sup>6</sup> およびAr<sup>7</sup> は、それぞれ独立に3価の芳香族炭化水素基または3価の複素環基を表すし、該Ar⁴、 Ar<sup>5</sup>、Ar<sup>6</sup> およびAr<sup>7</sup> は置換基を有していてもよく、Ar<sup>4</sup>およびAr<sup>5</sup>が置換基を 有する場合、それらが結合して環を形成していてもよい。

ここに、3価の芳香族炭化水素基、3価の複素環基、Ar<sup>4</sup>、Ar<sup>5</sup>、Ar<sup>6</sup> およびAr  $^{7}$  が有していてもよい置換基等 の定義、具体例等は、式(1)、(2)におけるそれら の定義、具体例等と同様である。

# [0083]

また、 $X^9$ 、 $X^{10}$ 、 $X^{11}$ および $X^{12}$ は、それぞれ独立にハロゲン原子、アルキルス ルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エス テル基、-B(OH)2 、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウ ムメチル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基、ビニル基、水酸基、 アルキルオキシ基、アシルオキシ基、置換シリルオキシ基、アミノ基またはニトロ基を表 し、式 (5) における  $X^9$ 、  $X^{10}$  および  $X^3$  の少なくとも一つが、ハロゲン原子、アルキ ルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸 エステル基、-B (OH) 2 、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホ ニウムメチル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基およびビニル基か ら選ばれ式(6)における、 $X^9$ 、 $X^{10}$ 、 $X^{11}$ および $X^{12}$ の少なくとも一つは、ハロゲン 原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネー ト基、ホウ酸エステル基、-B (OH) 2 、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチ ル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基およ びビニル基から選ばれる。

ここに、 $X^9$ 、 $X^{10}$ 、 $X^{11}$ および $X^{12}$ における、ハロゲン原子、アルキルスルホ ネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル 基、-B(OH)2、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメ チル基、ホスホネートメチル基、アルキルオキシ基、アシルオキシ基、置換シリルオキシ 基、の定義、具体例等は、式(1)、(2)におけるそれらの定義、具体例等と同様であ る。

### [0084]

上記式(5)または(6)で示される化合物が、縮合反応性官能基と縮合反応性官能基前 駆体とを有する場合、縮合反応をおこなった後に縮合反応性官能基前駆体を官能基変換し 、更に縮合反応をおこなうことにより位置選択的な置換基導入や重合反応をおこなうこと ができる。

# [0085]

上記式(5)または(6)で示される化合物が、縮合反応性官能基と縮合反応性官能基 前駆体とを有する場合、ポリマーにした時の発光強度の観点から、 $A^1$ がO、S、S(=O)、 $SO_2$  または $Si(R^3)(R^4)$ 、 $N(R^5)$  である場合が好ましい。

# [0086]

また、 $-Z^2-Z^3$  ーまたは $-Z^4=Z^5$  ー表される場合も好ましい。具体的には、上記 式 (16)、(17)、(18)、(19)または(20)に例示の基が挙げられる。

#### [0087]

中でも、 $A^1$  がO-C (= O) 、O-C ( $R^1$ ) ( $R^2$ ) 、N ( $R^5$ ) -C (= O) または N=C  $(R^9)$  である場合が好ましい。

# [0088]

また、式 (5) における  $X^1$  、  $X^2$  および  $X^3$  の全てが、ハロゲン原子、アルキルスルホ ネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル 基、-B(OH)2、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメ チル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基、ビニル基から選ばれる場 合、式 (6) における $X^1$ 、 $X^2$ 、 $X^3$  および $X^4$  の全てがハロゲン原子、アルキルスル ホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステ ル基、-B(OH)2、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウム メチル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基およびビニル基から選ば れる場合、直接重合に供すると分岐ポリマーを与えることから好ましい。

#### [0089]

中でも、縮合反応の反応部位の制御が可能なことから、(5)式において $X^3$ 、 $X^9$  $\mathbf{X}^{1}$  のうち少なくとも 1 つが他と異なる官能基である場合および(6)式において  $\mathbf{X}^{9}$ 、 $X^{1}$   $^{0}$  、 $X^{1}$   $^{1}$  、 $X^{1}$   $^{2}$  のうち少なくとも1つが他と異なる官能基である場合が好まし 0.1

#### [0090]

ポリマーにした時の発光強度の観点から $A^1$  がO、S、S (= O)、S  $O_2$  またはS i $(R^3)$   $(R^4)$  、N  $(R^5)$  である場合が好ましい。

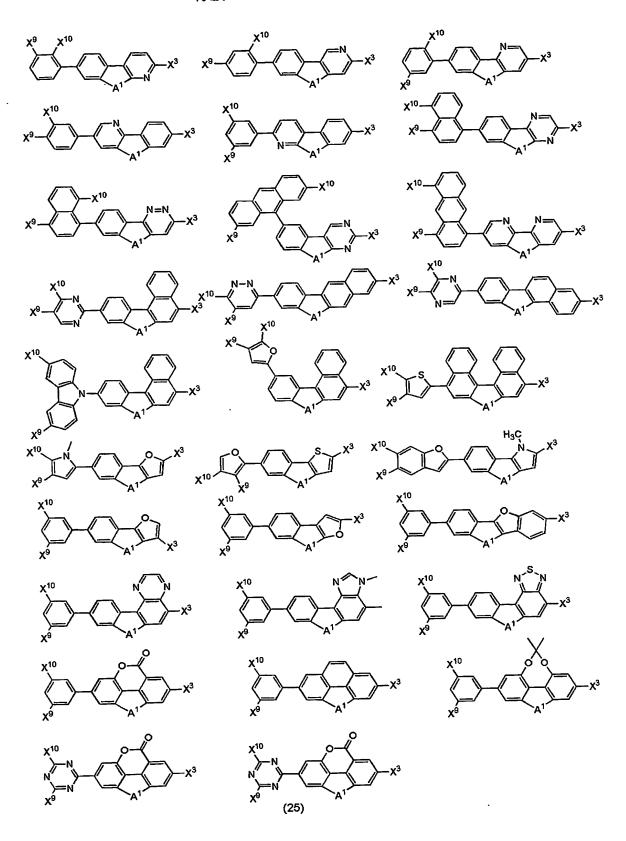
[0091] また、 $-Z^2-Z^3$  -または $-Z^4=Z^5$  -表される場合も好ましい。具体的には、上記 式 (16)、(17)、(18)、(19)または(20)に例示の基が挙げられる。

[0092] 中でも、 $A^1$  がO-C (=O)、O-C ( $R^1$ ) ( $R^2$ )、N ( $R^5$ ) -C (=O) または N=C  $(R^9)$  である場合が好ましい。

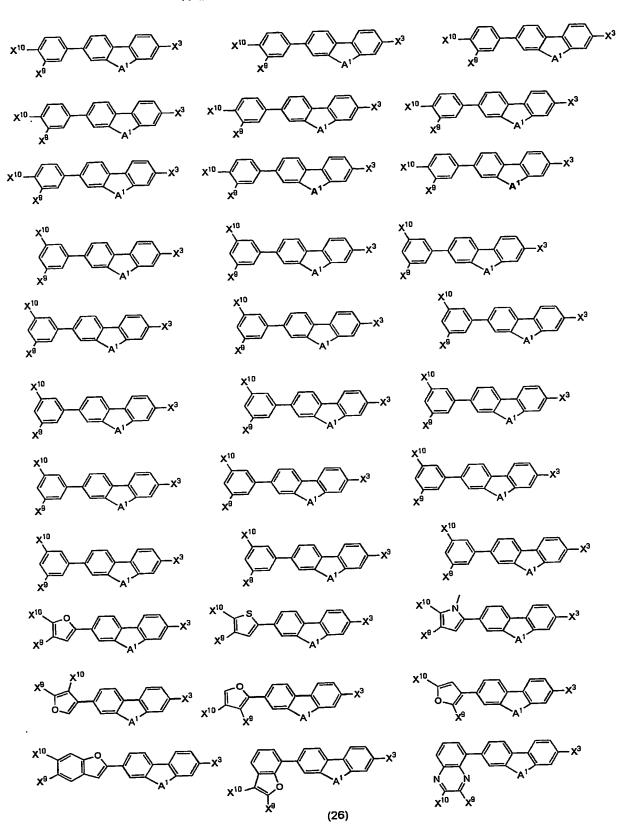
[0093]

式(5)で示される化合物としては、下記(25)および(26)に例示の化合物が挙 げられる。

[0094]

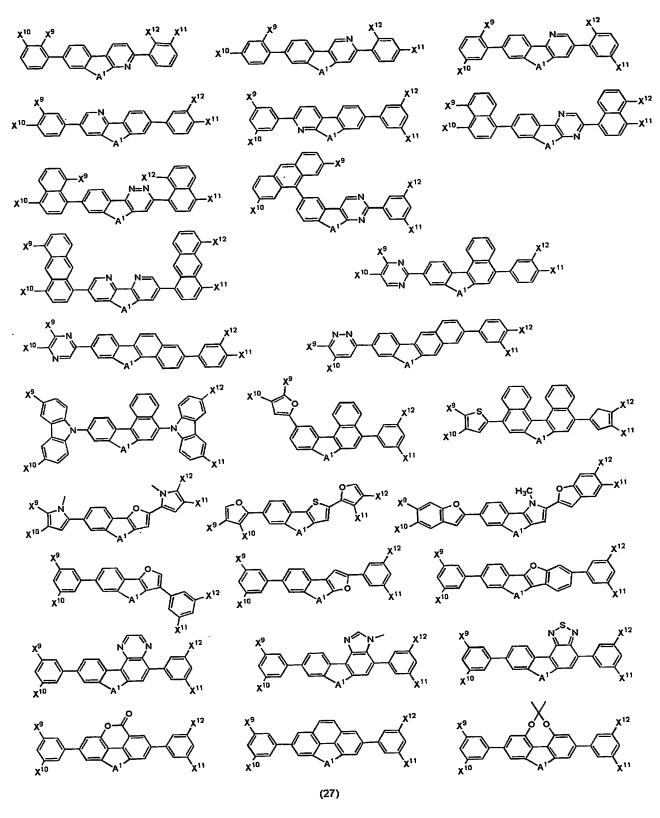


[0095]

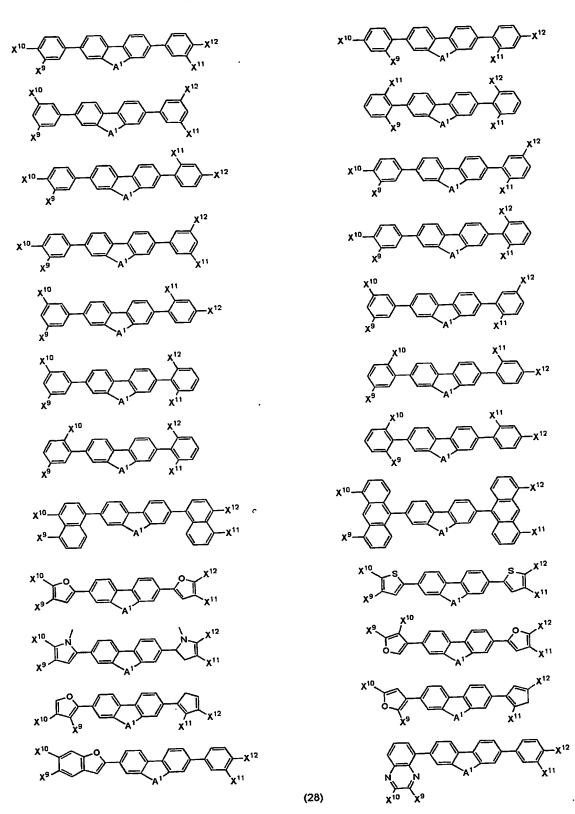


【0096】 式(6)で示される化合物としては、下記(27)および(28)に例示の化合物が挙 げられる。

[0097]



[0098]



【0099】 特に、下記式 (5-1) または (6-1) で表される場合、化合物の安定性の観点から好ましい。

$$X^{10}$$
 $X^{9} \longrightarrow Ar^{6} \longrightarrow Ar^{7} \longrightarrow X^{12}$ 
 $X^{10} \longrightarrow Ar^{7} \longrightarrow X^{12}$ 

[0100]

式中、Ar<sup>6</sup>、Ar<sup>7</sup>、A<sup>1</sup>、X<sup>3</sup>、X<sup>9</sup>、X<sup>10</sup>、X<sup>11</sup>およびX<sup>12</sup>は上記と同じ 。ベンゼン環上に置換基を有していてもよく、置換基が互いに結合して環を形成していて もよい。置換基としては、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基 、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基 アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン 残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基 、置換シリルアミノ基、1価の複素環基、ヘテロアリールオキシ基、ヘテロアリールチオ 基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基、アルキルオキシカル ボニル基、アリールオキシカルボニル基、アリールアルキルオキシカルボニル基、ヘテロ アリールオキシカルボニル基またはシアノ基が挙げられる。

[0101]

次に (5) 式で表される化合物の合成法について述べる。

$$X^{30}$$
  $Ar^4$   $Ar^5$   $X^{9'}$   $Ar^6$   $X^{9'}$   $Ar^6$   $X^{31}$  (5-3)

上記式(5)で示される化合物は、上記式(5-2)で示される化合物と(5-3)で示 される化合物 1 当量をクロスカップリングさせた後に、 $X^3$  、 $X^9$  および $X^{1}$  0 を それぞれ $X^3$ 、 $X^9$  および $X^{10}$  へと変換する方法などにより製造することができる。式 中、A<sup>1</sup>、Ar<sup>4</sup>、Ar<sup>5</sup> およびAr<sup>6</sup> は、上記と同じ意味を表す。X<sup>3</sup>′、X<sup>9</sup>′およ びX<sup>10</sup> はそれぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネ ート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、-B (OH) 2 、モノハ ロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル 基、シアノメチル基、ホルミル基もしくはビニル基、またはハロゲン原子、アルキルスル ホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステ ル基、-B(OH)2、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウム メチル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基もしくはビニル基に変換 可能な官能基を表す。 $X^{3}$  り および $X^{3}$  は、それぞれ独立にハロゲン原子、アルキルス ルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、トリアルキ ルスズ基、ホウ酸エステル基または-B(OH)2を表す。

クロスカップリングの方法としては、Suzukiカップリング、Grignardカッ プリング、Stilleカップリングなどが例示される。 $X^9$  および $X^{1}$   $\circ$  に変換可能な 官能基としては、例えば、水酸基、アルキルオキシ基、アシルオキシ基、置換シリルオキ シ基、アミノ基またはニトロ基などが例示される。官能基変換の方法としては、上記の通 りである。以下に合成法を例示する。



[0102]

次に (6) 式で表される化合物の合成法について述べる。

$$X^{9'}$$
  $Ar^6$   $Ar^4$   $Ar^5$   $X^{3'}$   $Ar^5$   $Ar^$ 

上記式(6)で示される化合物は、例えば上記式(5-4)で示される化合物と(6-2 )で示される化合物をクロスカップリングさせた後に、 $X^{9}$ 、 $X^{10}$ 、 $X^{11}$  $\ddot{U}$  X  $^{1}$   $^{2}$   $^{1}$  をそれぞれ X  $^{9}$  、 X  $^{1}$   $^{0}$  、 X  $^{1}$   $^{1}$  および X  $^{1}$   $^{2}$  へと変換する方法などにより製 造することができる。クロスカップリングの方法としては、上記と同じ方法が挙げられる 。また、(6)で示される化合物は、(5 - 2)で示される化合物と(5 - 3)で示され る化合物 2 当量とを反応させた後に $X^9$  および $X^{1\ 0}$  をそれぞれ $X^9$  および $X^{1\ 0}$  変 換する方法などによっても製造することができる。

[0103] 次に、式(9)、(10)または(11)で示される化合物について述べる。

$$X^{18}$$
  $Ar^4$   $Ar^5$   $Ar^5$ 

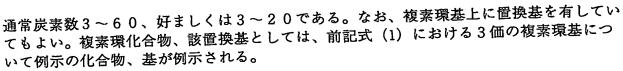
[0104]

式中、Ar<sup>4</sup> およびAr<sup>5</sup> は、前記と同じ意味を表し、Ar<sup>8</sup>、Ar<sup>9</sup> およびAr<sup>10</sup> は それぞれ独立にアリーレン基または2価の複素環基を表し、該Ar<sup>4</sup>、Ar<sup>5</sup>、Ar<sup>8</sup>、 Ar<sup>9</sup> およびAr<sup>10</sup> は置換基を有していてもよく、Ar<sup>4</sup>およびAr<sup>5</sup>が置換基を有する 場合、それらが結合して環を形成していてもよく、Ar<sup>9</sup>およびAr<sup>10</sup>が置換基を有する 場合、それらが結合して環を形成していてもよく、 $Ar^9$ および $Ar^{10}$ が直接結合して環 を形成していてもよい。

#### [0105]

ここにアリーレン基とは、芳香族炭化水素化合物から2つの水素原子を除いた残りの原 子団をいい、通常炭素数6~60、好ましくは6~20である。なお、芳香族炭化水素基 に置換基を有していてもよいが、芳香族炭化水素基の炭素数には置換基の炭素数は含まれ ない。芳香族炭化水素化合物、置換基については、前記式(1)における3価の芳香族炭 化水素基について例示の化合物、基が例示される。

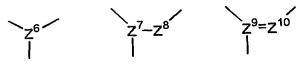
2 価の複素環基とは、複素環化合物から 2 つの水素原子を除いた残りの原子団をいい、



## [0106]

式中、

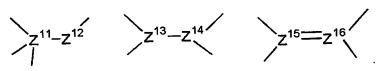
A<sup>2</sup>は、下記式のいずれかで表される。



式中、 $Z^6$  はB、PまたはP(=O)を表し、 $Z^7$  はC( $R^9$ )、Si( $R^{10}$ )、N、 B、PまたはP(=O)を表し、Z $^8$ はO、S、C(=O)、S(=O)、SO<sub>2</sub>、C(  $\mathbb{R}^1$ )  $(\mathbb{R}^2)$  , S i  $(\mathbb{R}^3)$   $(\mathbb{R}^4)$  , N  $(\mathbb{R}^5)$  , B  $(\mathbb{R}^6)$  , P  $(\mathbb{R}^7)$   $\sharp$   $\hbar$   $\sharp$   $\sharp$   $\dagger$ )  $(R^8)$  を表し、 $Z^9$  はCまたはSi を表し、 $Z^{10}$  はN、B、P、C  $(R^9)$  またはS $i(R^{10})$ を表す。(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、 $R^9$ および $R^{10}$ は 前記と同じ意味を表す。)

## [0107]

 $A^3$  は、下記式のいずれかで表される。



式中、 $Z^{1}$  はCまたはS i を表し、 $Z^{1}$  はO、S、C (=O) 、S (=O) 、S O2 、C  $(R^1)$   $(R^2)$  、S i  $(R^3)$   $(R^4)$  、N  $(R^5)$  、B  $(R^6)$  、P  $(R^7)$  もしくは P (=0)  $(R^8)$  を表し、 $Z^{1\ 3}$  および $Z^{1\ 4}$  はそれぞれ独立にC  $(R^9)$  、S i  $(R^8)$  $^{1}$  0 )、B、N、PまたはP (=0) を表す。 $Z^{1}$  5 および $Z^{1}$  6 はそれぞれ独立にCま たはSi を表す。(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、 $R^9$ および $R^{10}$ は 前記と同じ意味を表す。)

# [0108]

A<sup>4</sup> は、水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリ ールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリ ールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1価の複素環基、ヘテロアリールオ キシ基、ヘテロアリールチオ基、アリールアルケニル基またはアリールエチニル基を表す 。ただし、式(9)においてAr<sup>5</sup>とA<sup>2</sup>はAr<sup>4</sup>環の互いに隣接する原子に結合し、A r 4 とA 2 はA r 5 環の互いに隣接する原子に結合する。

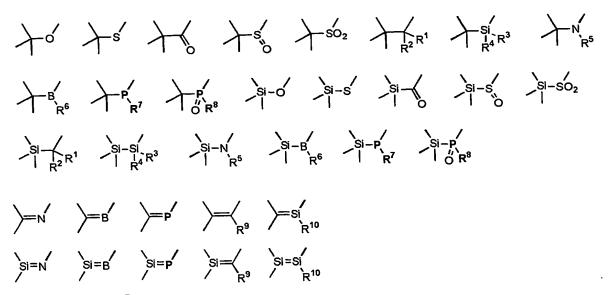
# [0109]

式中、 $X^{18}$ 、 $X^{19}$ 、 $X^{20}$ 、 $X^{21}$  および $X^{22}$  は、それぞれ独立にハロゲン原子、 アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、 ホウ酸エステル基、−B(OH)2、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、 ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基、ビニル基 、水酸基、アルキルオキシ基、アシルオキシ基、置換シリルオキシ基、アミノ基またはニ トロ基を表し、式(9)における $X^{1\ 8}$ 、 $X^{1\ 9}$ および $X^{2\ 0}$ の少なくとも一つはハロゲ ン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネ ート基、ホウ酸エステル基、-B(OH)2、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメ チル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基、 およびビニル基から選ばれ、式(10)における $X^{1\ 8}$ 、 $X^{2\ 1}$ および $X^{2\ 2}$ の少なくとも 一つはハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアル キルスルホネート基、ホウ酸エステル基、-B(OH)2、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基、およびビニル基から選ばれ、式(11)におけるX<sup>18</sup>、X<sup>19</sup>、X<sup>21</sup>およびX<sup>22</sup>の少なくとも一つは、ハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、-B(OH)2、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基、およびビニル基から選ばれる。

[0110]

 $A^2$  で表される基としては、具体的には以下に例示の基が挙げられる。

【0111】 $A^3$ で表される基としては、具体的には以下に例示の基が挙げられる。



[0112]

上記式(9)、(10)または(11)で示される化合物が、縮合反応性官能基と縮合反 応性官能基前駆体とを有する場合、縮合反応をおこなった後に縮合反応性官能基前駆体を 官能基変換し、更に縮合反応をおこなうことにより位置選択的な置換基導入や重合反応を おこなうことができる。

## [0113]

上記式(9)、(10)または(11)で示される化合物が、縮合反応性官能基と縮合 反応性官能基前駆体とを有する場合、ポリマーにした時の発光強度の観点から、A<sup>2</sup>がB 、PまたはP (=0) である場合が好ましい。

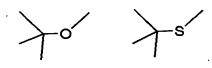
# [0114]

また、A<sup>2</sup>が下記式で表される場合も好ましい。

式中、 $Z^7$ 、 $Z^8$ 、 $Z^9$  および $Z^{10}$  は上記と同じ意味を表す。

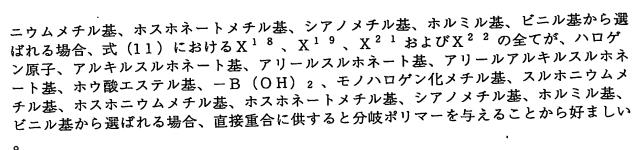
## [0115]

上記式(10)または(11)で示される化合物は、ポリマーにした時の発光強度の観 点から、A<sup>3</sup>が下記に示す4価の基である場合が好ましい。



## [0116]

また、式 (9) における $X^{1}$   $^{8}$  、 $X^{1}$   $^{9}$  および $X^{2}$   $^{0}$  の全てがハロゲン原子、アルキルス ルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エス テル基、-B (OH) 2 、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウ ムメチル基、ホスホネートメチル基、シアノメチル基、ホルミル基、ビニル基から選ばれ る場合、式 (10) における  $X^{18}$  、  $X^{21}$  および  $X^{22}$  の全てがハロゲン原子、アルキ ルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸 エステル基、-B (OH) 2 、モノハロゲン化メチル基、スルホニウムメチル基、ホスホ



[0117]

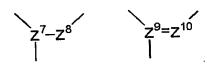
中でも、縮合反応の反応部位の制御が可能なことから、(9)式において $X^{1/8}$ 、 $X^{1}$  $^9$  、  $X^{\,2\,\,0}$  のうち少なくとも  $1\,$ つが他と異なる官能基である場合、( $1\,\,0$ )式において X18 X<sup>2</sup> X<sup>2</sup> のうち少なくとも1つが他と異なる官能基である場合および(11 )式において $X^{1\ 8}$ 、 $X^{1\ 9}$ 、 $X^{2\ 1}$ 、 $X^{2\ 2}$ のうち少なくとも1つが他と異なる官能基 である場合が好ましい。

[0118]

ポリマーにした時の発光強度の観点から、 $A^2$ がB、PまたはP(=0)である場合が好 ましい。

[0119]

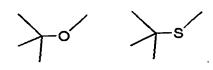
また、A<sup>2</sup>が下記式で表される場合も好ましい。



式中、 $Z^7$ 、 $Z^8$ 、 $Z^9$  および $Z^{10}$  は上記と同じ意味を表す。

[0120]

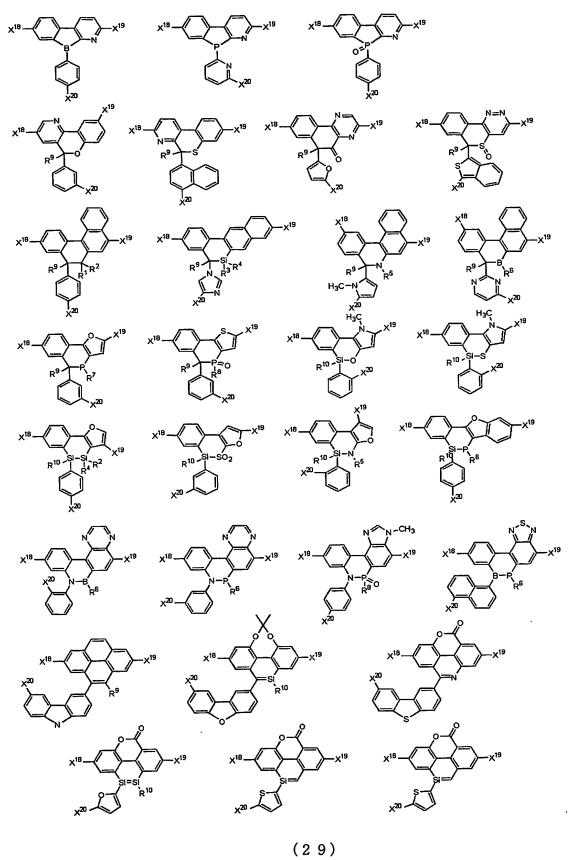
上記式(10)または(11)で示される化合物は、ポリマーにした時の発光強度の観 点から、A<sup>3</sup>が下記に示す4価の基である場合が好ましい。



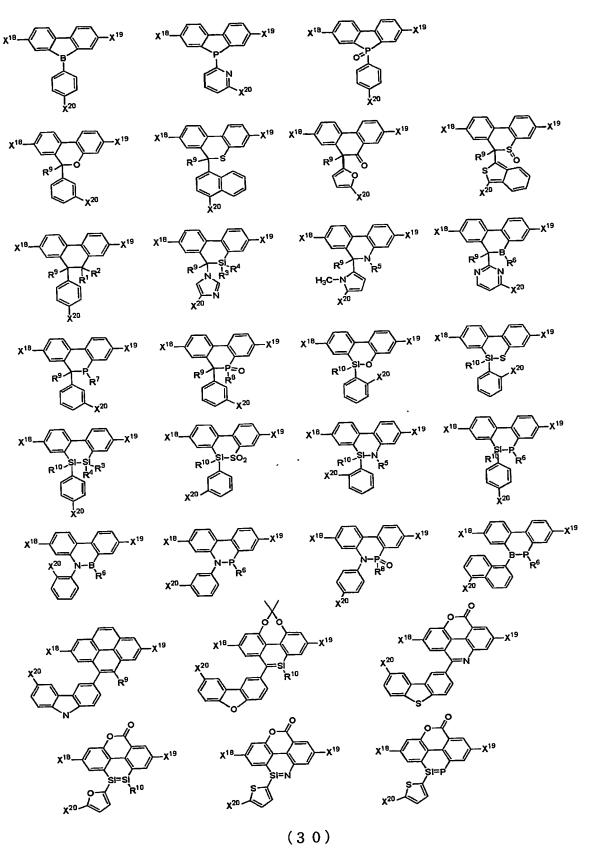
[0121]

式 (9) で示される化合物としては、下記 (29) および (30) に例示の化合物が挙 げられる。

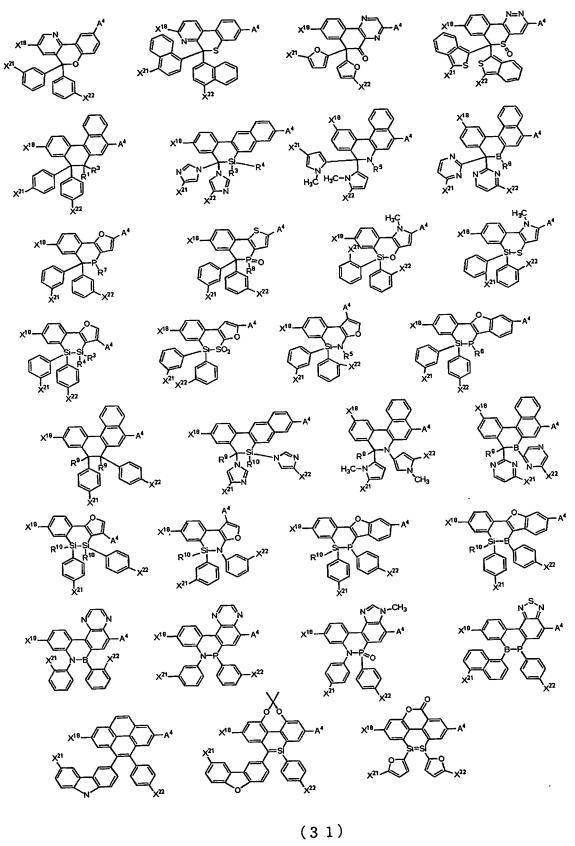
[0122]



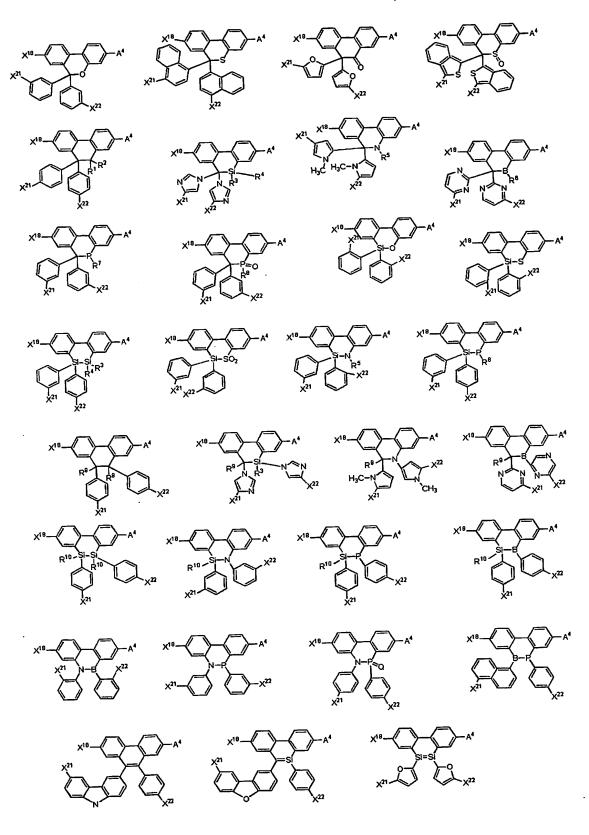
[0123]



[0124] 式(10)で示される化合物としては、下記(31)および(32)に例示の化合物が 挙げられる。 【0125】



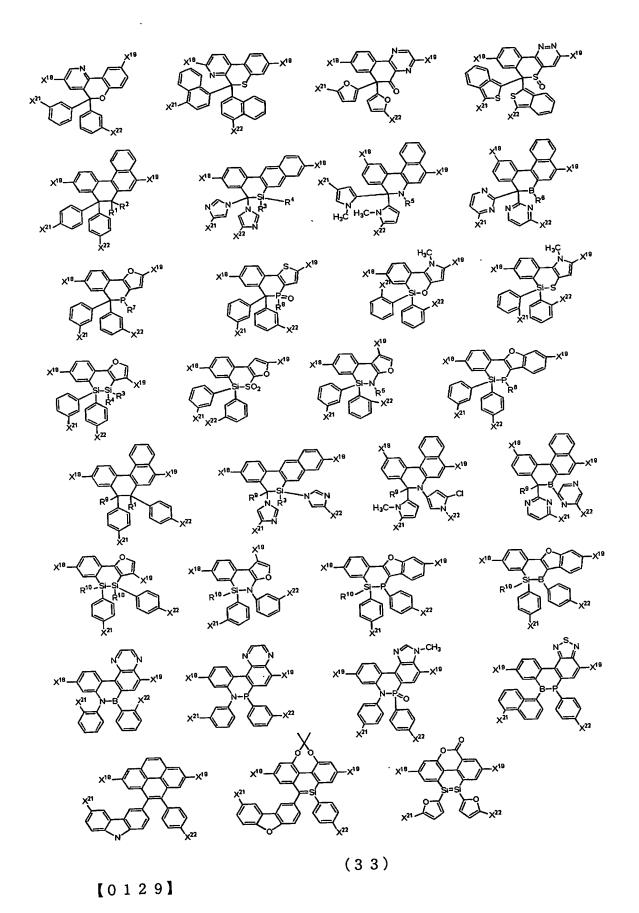
[0126]



(32)

【0127】 式(11)で示される化合物としては、下記(33)および(34)に例示の化合物が 挙げられる。

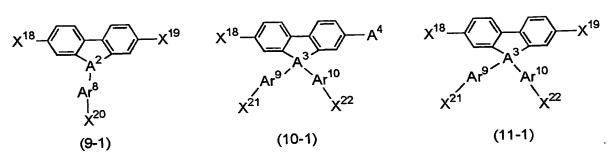
[0128]



出証特2004-3091002

【0130】 特に、下記式 (9-1)、 (10-1) または (11-1) で表される場合、化合物の安定性の観点から好ましい。

[0131]



[0132] 式中、Ar8、Ar9、Ar10、A2、A3、A4、X18、X19、X20、X21 およびX<sup>22</sup>は上記と同じ。ベンゼン環上に置換基を有していてもよく、置換基が互いに 結合して環を形成していてもよい。置換基としては、アルキル基、アルキルオキシ基、ア ルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、 アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミ ド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオ キシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1価の複素環基、ヘテロアリールオキ シ基、ヘテロアリールチオ基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシ ル基、アルキルオキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アリールアルキルオ キシカルボニル基、ヘテロアリールオキシカルボニル基またはシアノ基が挙げられる。

[0 1 3 3]

次に上記式(9)、(10)または(11)で表される化合物の製造方法について述べ る。

$$X^{18}$$
  $Ar^{4}$   $Ar^{5}$   $X^{19}$   $X^{18}$   $Ar^{4}$   $Ar^{5}$   $A^{4}$   $X^{18}$   $Ar^{5}$   $A^{5}$   $A^{18}$   $A^{$ 

上記式 (9)、(10)または(11)で示される化合物は、例えば対応する有機リチウ ム試薬またはGrignard試薬と上記式(9-2)、(10-2)または(11-2)とそれぞれ反応させた後、酸触媒存在下に反応させる方法などにより製造することがで きる。以下に製造方法を例示する。



[0134] 次に、式 (15) で示される化合物について述べる。

$$A^{5} - \left(Ar^{4} - Ar^{5} - X^{3}\right) a \qquad (15)$$

## [0135]

式中、Ar<sup>4</sup>、Ar<sup>5</sup>、A<sup>1</sup>およびX<sup>3</sup>は、前記と同じ意味を表す。A<sup>5</sup>は、ホウ素原 子、アルミニウム原子、ガリウム原子、ケイ素原子、ゲルマニウム原子、窒素原子、リン 原子、砒素原子、a価の芳香族炭化水素基、a価の複素環基または金属錯体構造を有する a価の基を表す。 a は 3 または 4 を表す。複数ある A r <sup>4</sup> 、 A r <sup>5</sup> 、 A <sup>1</sup> および X <sup>1 0</sup> は 、互いに同一であっても異なっていてもよい。

## [0136]

ここに、 a 価の芳香族炭化水素基、 a 価の複素環基の定義、具体例は、前記の 3 価の芳 香族炭化水素基、4価の芳香族炭化水素基、3価の複素環基、4価の複素環基の説明にお けるそれらの定義、具体例と同様である。

## [0137]

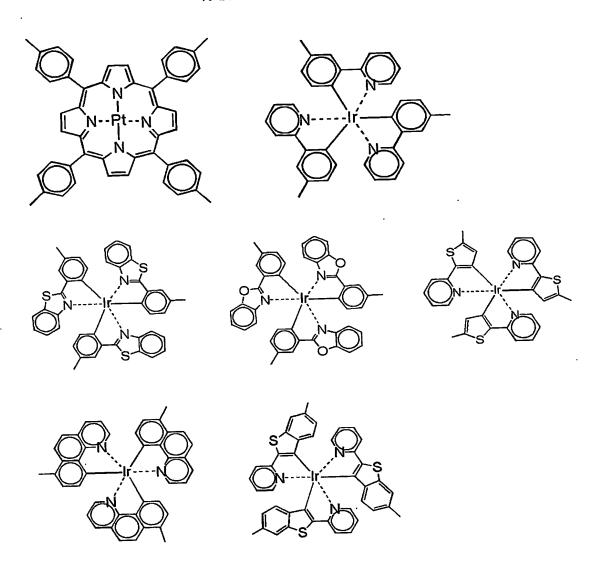
また、金属錯体構造を有するa価の基とは、有機配位子を有する金属錯体の有機配位子 から水素原子をa個除いた残りのa価の基である。該有機配位子の炭素数は、通常4~6 0程度であり、例えば、8-キノリノールおよびその誘導体、ベンゾキノリノールおよび その誘導体、2-フェニルーピリジンおよびその誘導体、2-フェニルーベンゾチアゾー ルおよびその誘導体、2-フェニルーベンゾキサゾールおよびその誘導体、ポルフィリン およびその誘導体などが挙げられる。

また、該錯体の中心金属としては、例えば、アルミニウム、亜鉛、ベリリウム、イリジ ウム、白金、金、ユーロピウム、テルビウムなどが挙げられる。

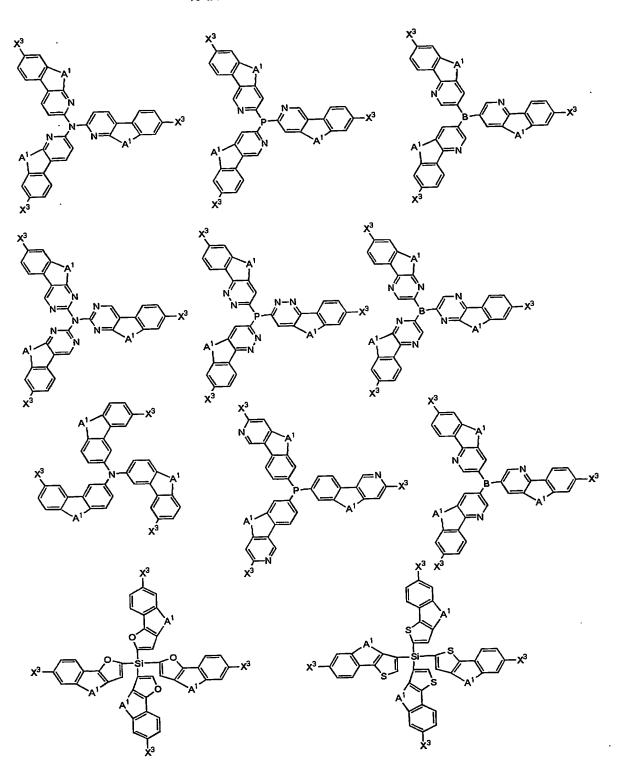
有機配位子を有する金属錯体としては、低分子の蛍光材料、燐光材料として公知の金属錯 体、三重項発光錯体などが挙げられる。

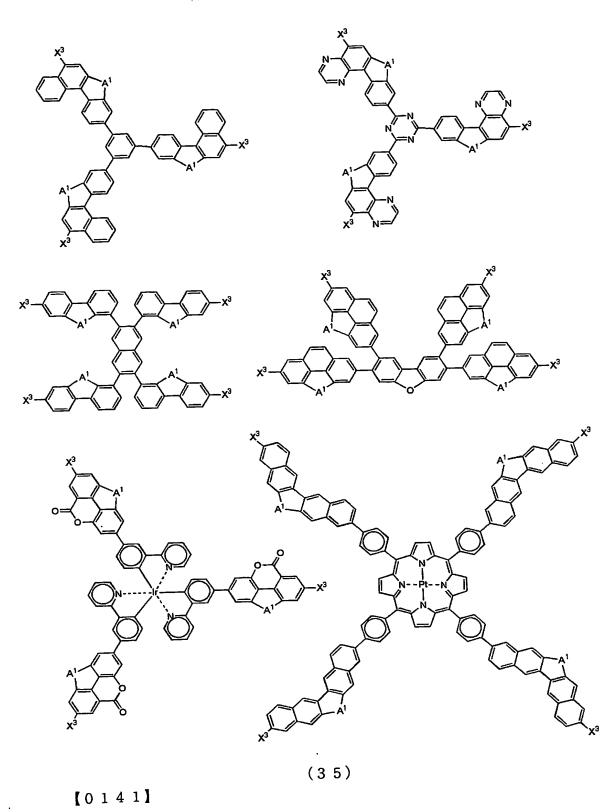
## [0138]

金属錯体構造を有するa価の基としては、具体的には、下記に例示の基が挙げられる。 なお、金属錯体構造を有する a 価の基上に置換基を有していてもよいが、複素環基の炭素 数には置換基の炭素数は含まれない。置換基としては、アルキル基、アルキルオキシ基、 アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基 、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、ア ミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリル オキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1価の複素環基、ヘテロアリールオ キシ基、ヘテロアリールチオ基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルポキ シル基、アルキルオキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アリールアルキル オキシカルボニル基、ヘテロアリールオキシカルボニル基またはシアノ基が挙げられる。 これら置換基の定義、具体例は、前記と同様である。

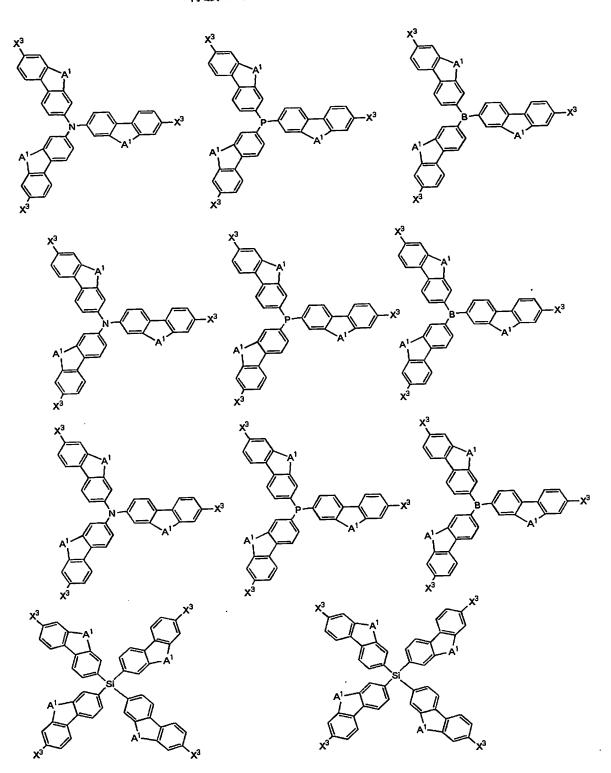


【0140】 式 (15) で示される化合物としては、下記 (35) および (36) に例示の化合物が挙げられる。

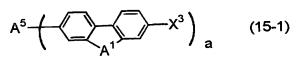




出証特2004-3091002



【0142】 特に、下記式 (15-1) で表される場合、化合物の安定性の観点から好ましい。 【0143】



[0144]

式中、 $A^1$ 、 $A^5$ 、 $X^3$  および a は上記と同じ。ベンゼン環上に置換基を有していてもよ く、置換基が互いに結合して環を形成していてもよい。置換基としては、アルキル基、ア ルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、ア リールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、ア シルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリ ル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、 ヘテロアリールオキシ基、ヘテロアリールチオ基、アリールアルケニル基、アリールエチ ニル基、カルボキシル基またはシアノ基が挙げられる。

# [0145]

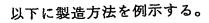
次に(15)式で表される化合物の製造方法について述べる。 $A^5$  がホウ素原子、アル ミニウム原子、ガリウム原子、ケイ素原子、ゲルマニウム原子、リン原子または砒素原子 である場合、下記式(15-2)と(15-3)とを反応させる方法などにより製造する ことができる。式中、 $A^1$ 、 $A^5$ 、A r  $^4$  、A r  $^5$  および  $X^3$  は上記と同じ。Mはリチウム原子、ナトリウム原子、カリウム原子、マグネシウム塩を表す。 $X^3$  3 はハロゲン原子 を表す。

$$M - Ar^4 - Ar^5 - X^3$$
(15-2)
$$A^5 X^{33} a$$
(15-3)

以下に製造方法を例示する。

A<sup>5</sup> が a 価の芳香族炭化水素基、 a 価の複素環基または金属錯体構造を有する a 価の基で ある場合、(15-4)で示される化合物と(15-5)で示される化合物とのクロスカ ップリングさせる方法などにより製造することができる。式中、 $A^1$ 、 $A^5$ 、 $Ar^4$ 、A ${f r}^{\,5}$  および ${f X}^{\,3}$  は上記と同じ。 ${f X}^{\,3}$  4 および ${f X}^{\,3}$  5 はそれぞれ独立にハロゲン原子、アル キルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、トリ アルキルスズ基、ホウ酸エステル基または-B(OH)2を表す。クロスカップリングの 方法としては、Suzukiカップリング、Grignardカップリング、Still e カップリングなどが例示される。

$$X^{34}$$
  $Ar^{4}$   $Ar^{5}$   $A^{5}X^{35}a$  (15-4) (15-5)



$$Br \xrightarrow{C_0H_{17}C_0H_{17}} Br \xrightarrow{(C_0H_{17}C_0H_{17})} Br \xrightarrow{(C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17})} Br \xrightarrow{(C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{17}C_0H_{$$

[0146]

本発明の化合物を縮合反応に供することにより、分岐状ポリマ―を製造することができ る。

## [0147]

縮合反応の方法としては、ビニレン基を介して結合する場合には、例えば特開平5-2 02355号公報に記載の方法により製造し得る。縮合反応性官能基を2つ以上有する場 合、縮合重合反応としても用いることができる。

すなわち、〔1〕アルデヒド基を有する化合物とホスホニウム塩基を有する化合物とのW i t t i g反応、〔2〕ビニル基を有する化合物とハロゲン原子を有する化合物とのH e c k 反応〔3〕アルデヒド基を有する化合物とアルキルホスホネート基を有する化合物と のHorner-Wadsworth-Emmons反応〔4〕ホルミル基を有する化合 物とシアノ基を有する化合物とのKnoevenagel反応〔5〕ホルミル基を2つ以 上有する化合物のMcMurry反応などの方法が例示される。

上記〔1〕~〔5〕の反応について以下に式で示す。

[1]

[3]

[5]

[0153]

また、直接結合を形成する縮合反応の方法としては、例えば〔6〕Suzukiカップ リング反応、〔7〕Grignardカップリング反応、〔8〕Ni (0) 触媒による縮 合反応などが例示される。

上記〔6〕~〔8〕までの重合法について、以下に式で示す。

[6]

$$A_r$$
 —  $B_r$  +  $(RO)_2B$  —  $A_r$  —  $B_a$  Base  $R=H$ , alkyl

[0155] [7]

$$Ar$$
— $Br$  +  $Br$ — $Ar$  — $Ni(0)$ .  $Ar$ — $Ar$ 

[0157]

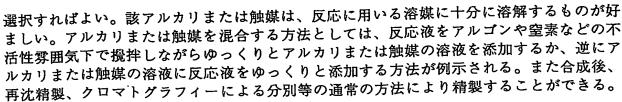
反応の方法としては、本発明の化合物を、必要に応じ有機溶媒に溶解し、例えばアルカリ や適当な触媒を用い、有機溶媒の融点以上沸点以下で、反応させることができる。例えば 、"オルガニック リアクションズ (Organic Reactions)", 第14 巻, 270-490頁, ジョンワイリー アンド サンズ (John Wiley&So ns, Inc.), 1965年、"オルガニック リアクションズ (Organic R eactions)", 第27巻, 345-390頁, ジョンワイリー アンド サンズ (John Wiley&Sons, Inc.), 1982年、"オルガニック シンセ シス (Organic Syntheses)", コレクティブ第6巻 (Collect ive Volume VI), 407-411頁, ジョンワイリー アンド サンズ ( John Wiley&Sons, Inc.), 1988年、ケミカル レビュー (Ch em. Rev.), 第95巻, 2457頁(1995年)、ジャーナル オブ オルガノ メタリック ケミストリー (J. Organomet. Chem.), 第576巻, 14 7頁 (1999年)、ジャーナル オブ プラクティカル ケミストリー (J. Prak t. Chem.), 第336巻, 247頁 (1994年)、マクロモレキュラー ケミス トリー マクロモレキュラー シンポジウム (Makromol. Chem., Macr omol. Symp.), 第12巻, 229頁(1987年)などに記載の公知の方法を 用いることができる。

[0158]

有機溶媒としては、用いる化合物や反応によっても異なるが、一般に副反応を抑制する ために、用いる溶媒は十分に脱酸素処理を施し、不活性雰囲気化で反応を進行させること が好ましい。また、同様に脱水処理を行うことが好ましい。(但し、Suzukiカップ リング反応のような水との2相系での反応の場合にはその限りではない。)

[0159]

反応させるために適宜アルカリや適当な触媒を添加する。これらは用いる反応に応じて



[0160]

より具体的に、反応条件について述べると、Wittig反応、Horner反応、K noevengel反応などの場合は、単量体の官能基に対して当量以上、好ましくは1 ~3当量のアルカリを用いて反応させる。アルカリとしては、特に限定されないが、例え ば、カリウムーtープトキシド、ナトリウムーt-ブトキシド、ナトリウムエチラート、 リチウムメチラートなどの金属アルコラートや、水素化ナトリウムなどのハイドライド試 薬、ナトリウムアミド等のアミド類等を用いることができる。溶媒としては、 N、N-ジメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン、ジオキサン、トルエン等が用いられる。反 応の温度は、通常は室温から150℃程度で反応を進行させることができる。反応時間は 、例えば、5分間~40時間であるが、十分に重合が進行する時間であればよく、また反 応が終了した後に長時間放置する必要はないので、好ましくは10分間~24時間である 。反応の際の濃度は、希薄すぎると反応の効率が悪く、濃すぎると反応の制御が難しくな るので、約0.01wt%~溶解する最大濃度の範囲で適宜選択すればよく、通常は、0 . 1wt%~20wt%の範囲である。Heck反応の場合は、パラジウム触媒を用い、 トリエチルアミンなどの塩基の存在下で、単量体を反応させる。N、N-ジメチルホルム アミドやNーメチルピロリドンなどの比較的沸点の高い溶媒を用い、反応温度は、80~ 160℃程度、反応時間は、1時間から100時間程度である。

## [0161]

Suzukiカップリング反応の場合は、触媒として、例えばパラジウム [テトラキス (トリフェニルホスフィン)]、パラジウムアセテート類などを用い、炭酸カリウム、炭 酸ナトリウム、水酸化バリウム等の無機塩基、トリエチルアミン等の有機塩基、フッ化セ シウムなどの無機塩を単量体に対して当量以上、好ましくは1~10当量加えて反応させ る。無機塩を水溶液として、2相系で反応させてもよい。溶媒としては、 N、N-ジメ チルホルムアミド、トルエン、ジメトキシエタン、テトラヒドロフランなどが例示される 。溶媒にもよるが50~160℃程度の温度が好適に用いられる。溶媒の沸点近くまで昇 温し、環流させてもよい。反応時間は1時間から200時間程度である。

## [0162]

Grignard反応の場合は、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、ジメトキシ エタンなどのエーテル系溶媒中でハロゲン化物と金属Mgとを反応させてGrignar d試薬溶液とし、これと別に用意した単量体溶液とを混合し、ニッケルまたはパラジウム 触媒を過剰反応に注意しながら添加した後に昇温して環流させながら反応させる方法が例 示される。Grignard試薬は単量体に対して当量以上、好ましくは1~1.5当量 、より好ましくは1~1.2当量用いる。これら以外の方法で重合する場合も、公知の方 法に従って反応させることができる。

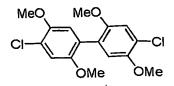
#### 【実施例】

## [0163]

以下、本発明をさらに詳細に説明するために実施例を示すが、本発明はこれらに限定さ れるものではない。

#### [0164]

合成例1 (化合物Aの合成)



化合物A

原料である2, 2', 5, 5'ーテトラメトキシー1, 1'ービフェニルは、1ーブロ モー2,5-ジメトキシベンゼンからゼロ価ニッケルを用いたカップリング反応にて合成

した。 不活性雰囲気下の三つ口フラスコに2, 2', 5, 5'ーテトラメトキシー1, 1'ー ビフェニル (7.0g、26mmol) を入れ、脱水N, N-ジメチルホルムアミド (100ml) に溶 解した。フラスコを氷浴で冷却しながら、滴下ロートからNークロロスクシンイミド(6. 8g、52mmol)の脱水N, N-ジメチルホルムアミド (70ml) を<math>1.5分かけて滴下した。滴 下終了後ゆっくりと攪拌しながらゆっくりと室温へ戻し、1日攪拌した。

反応液に水 (300ml) を加えて、析出した沈殿をろ別回収した。得られた沈殿をトルエ ン/ヘキサンで再結晶し目的物を得た(収量 5.8g)。

 $^{1}H-NMR$  (300MHz/CDCl<sub>3</sub>):

δ3.74 (s, 6H), 3.87 (s, 6H), 6.85 (s, 2H), 7.02 (  $s \cdot 2H$ 

[0165]

(化合物Bの合成) 合成例2

化合物 B

不活性雰囲気下の三つ口フラスコに化合物 A (5.8g、17mmmol) を入れ、脱水塩化メチ レン (100ml) に溶解した。フラスコを氷浴で冷却しながら、滴下ロートから三臭化ホウ 素の塩化メチレン溶液 (1mol/L、50ml) をの30分かけて滴下した。滴下終了後ゆっく りと攪拌しながらゆっくりと室温へ戻し、一夜攪拌した。

反応液から酢酸エチルで抽出し、有機層を水洗いした後、溶媒を留去して目的物を得た (収量 4.9g)。

 $^{1}H-NMR$  (300MHz/CDCl<sub>3</sub>):

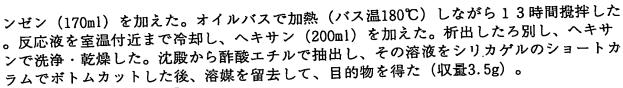
 $\delta$  6. 64 (s, 2H), 6. 82 (s, 2H), 8. 9~9.1 (br, 2H), 9 . 37 (s, 2H).

[0166]

(化合物 C の合成) 実施例1

化合物C

不活性雰囲気下の三つ口フラスコに化合物 B (4.8g、17mmol) 、ゼオライト (6.7g; Z eolite HSZ 360HUA (Tosoh)) およびモレキュラーシープスで乾燥した o ージクロロベ



MSスペクトル:[M-H] 267.0

[0167]

(化合物Dの合成) 実施例 2

## 化合物D

不活性雰囲気下の三つ口フラスコに化合物 C (4.2g) 、 4-N , N-ジメチルアミノピリジン (5.7g) 入れ、脱水塩化メチレン (40ml) に溶解した。フラスコを氷浴で冷やしな がらトリフルオロメタンスルホン酸無水物(11g)を30分かけて滴下した。そのままゆっ くりと室温まで昇温し5時間攪拌した。トルエンを加えてろ過し、ろ液をシリカゲルのシ ョートカラムでボトムカットした後、溶媒を留去した。得られた固体をトルエン/ヘキサ ン系で再結晶し目的物を得た(7.6g)。

 $^{1}H-NMR$  (300MHz/CDCl<sub>3</sub>):

 $\delta$  7. 80 (s, 2 H), 7. 93 (s, 2 H).

[0168]

合成例3 (化合物 E の合成)

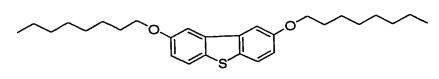
#### 化合物E

不活性雰囲気下11の四つ口フラスコに2,8-ジブロモジベンゾチオフェン 7gと THF 280mlを入れ、室温で撹拌、溶かした後、-78℃まで冷却した。n-ブチ ルリチウム 29ml(1.6モルヘキサン溶液)を滴下した。滴下終了後、温度を保持 したまま2時間撹拌し、トリメトキシボロン酸 13gを滴下した。滴下終了後、ゆっく り室温まで戻した。3時間室温で撹拌後、TLCで原料の消失を確認した。5%硫酸 1 00mlを加えて反応を終了させ、室温で12時間撹拌した。水を加えて洗浄し、有機層 を抽出した。溶媒を酢酸エチルに置換した後、30%過酸化水素水 5mlを加え、40 ℃で5時間撹拌した。その後有機層を抽出し、10%硫酸アンモニウム鉄(II)水溶液で 洗浄後乾燥、溶媒を除去することにより、茶色の固体 4.43gを得た。

 $MS (APCI (-)) : (M-H)^{-} 215$ 

[0169]

(化合物Fの合成) 合成例 4



## 化合物F

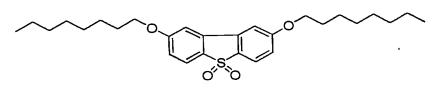
不活性雰囲気下で200mlの三つ口フラスコに化合物E 4.43gと臭化nーオクチ ル 25.1g、および炭酸カリウム 12.5g(23.5mmol)を入れ、溶媒と してメチルイソプチルケトン 50mlを加えて125℃で6時間加熱還流した。反応終 了後、溶媒を除き、クロロホルムと水で分離、有機層を抽出し、さらに水で2回洗浄した 。無水硫酸ナトリウムで乾燥後、シリカゲルカラム(展開溶媒:トルエン/シクロヘキサ  $\nu=1/10$ ) で精製することにより、8.49gの化合物Fを得た。

 $^{1}H-NMR$  (300MHz/CDCl<sub>3</sub>):

 $\delta$  0. 91 (t, 6 H), 1. 31~1. 90 (m, 24 H), 4. 08 (t, 4 H) 、7.07 (dd、2H)、7.55 (d、2H)、7.68 (d、2H)

[0170]

合成例 5 (化合物 G の合成)



## 化合物G

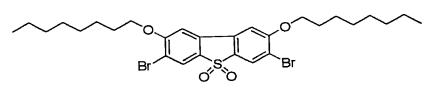
100ml三つ口フラスコに化合物F 6.67gと酢酸 40mlを入れ、オイルバス でバス温度140℃まで昇温した。続いて、30%過酸化水素水 13mlを冷却管から 加え、1時間強く撹拌した後、冷水180mlに注いで反応を終了させた。クロロホルム で抽出、乾燥後溶媒を除去することによって、6.96gの化合物Gを得た。

 $^{1}H-NMR$  (300MHz/CDCl<sub>3</sub>):

 $\delta$  0. 90 (t, 6H), 1. 26~1. 87 (m, 24H), 4. 06 (t, 4H) 、7.19 (dd、2H)、7.69 (d、2H)、7.84 (d、2H) MS (APCI (+)): (M+H) \* 4 7 3

[0171]

実施例3 (化合物Hの合成)



## 化合物H

不活性雰囲気下200m1四つ口フラスコに化合物G 3.96gと酢酸/クロロホルム =1:1混合液 15mlを加え、70℃で撹拌し、溶解させた。続いて、臭素 6.0 2gを上記の溶媒 3m1に溶かして加え、3時間撹拌した。チオ硫酸ナトリウム水溶液 を加えて未反応の臭素を除き、クロロホルムと水で分離、有機層を抽出、乾燥した。溶媒 を除去し、シリカゲルカラム(展開溶媒:クロロホルム/ヘキサン=1/4)で精製する ことにより、4.46gの化合物Hを得た。

 $^{1}H-NMR$  (300MHz/CDCl<sub>3</sub>):

δ0.95 (t, 6 H), 1.30~1.99 (m, 24 H), 4.19 (t, 4 H) 、7.04(s、2H)、7.89(s、2H)

 $MS (FD^{+}) M^{+} 630$ 

[0172]

(化合物Iの合成) 実施例4



## 化合物 I

不活性雰囲気下 200m1 三つロフラスコに化合物 H 3.9 g とジエチルエーテル 50m1 を入れ、40 でまで昇温、撹拌した。水素化アルミニウムリチウム 1.17 g を少量ずつ加え、5時間反応させた。水を少量ずつ加えることによって過剰な水素化アルミニウムリチウムを分解し、36%塩酸 5.7 m l で洗浄した。クロロホルム、水で分離、有機層を抽出後乾燥した。シリカゲルカラム(展開溶媒:クロロホルム/ヘキサン= 1/5)で精製することにより、1.8 g の化合物 I を得た。

 $^{1}H-NMR$  (3 0 0 MH z/CDC 1<sub>3</sub>):

 $\delta$  0. 90 (t, 6 H), 1. 26~1. 97 (m, 24 H), 4. 15 (t, 4 H), 7. 45 (s, 2 H), 7. 94 (s, 2 H)

 $MS (FD^{+}) M^{+} 598$ 

[0173]

実施例5 (化合物 J の合成)

## 化合物 J

化合物 I をジクロロメタンに溶解し、三臭化ホウ素を加え攪拌した。反応終了後、水を加え、水相を酢酸エチルで抽出し、溶媒を留去すると化合物 J が得られる。

[0174]

実施例6 (化合物 K の合成)

#### 化合物 J

化合物 I をジクロロメタンに溶解し、三臭化ホウ素を加え攪拌した。反応終了後、水を加え、水相を酢酸エチルで抽出し、溶媒を留去すると化合物 J が得られる。

[0175]

合成例6 (化合物 K の合成)

## 化合物K

500 ml-3口フラスコをアルゴン置換した後、ジベンゾフラン3.00 gをとり、60 mlの脱水 出証特2004-3091002



ジエチルエーテルに溶解させ、N,N,N',N'-テトラメチルエチレンジアミン $8.2\,ml$  を加えた。 $-78\,$   $\mathbb{C}$ に冷却した後、s-ブチルリチウム $54\,ml$  ( $0.99\,M$ シクロヘキサン・ヘキサン溶液)を10分で滴下した。室温まで昇温し、4 時間攪拌した後、 $-78\,$   $\mathbb{C}$ に冷却し、トリメトキシボラン $7.1\,ml$ を一度に加えた。室温まで昇温し、4時間攪拌した。 $0\,$   $\mathbb{C}$  まで冷却し、30%過酸化水素水 $20\,ml$ を30分で滴下した。滴下後、1 時間攪拌し、飽和亜硫酸水素ナトリウム水溶液 $20\,ml$ を20分で滴下した。室温で3時間攪拌した後、 $1\,$  N塩酸を加え酸性にし、 $100\,ml$  1のジエチルエーテルで3回抽出した。硫酸ナトリウムで乾燥した後、 $3.76\,ml$  20の化合物 21 22 得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CD30D, 300MHz) : d 7.46 (2H, d) , 7.18 (2H, t) , 6.97 (2H, d) MS (ESI-negative, KCl添加) m/z:199.1 ([M-H] -)

[0176]

合成例7 (化合物 Lの合成)

### 化合物L

 $100\ ml-3$ 口フラスコを窒素置換した後、化合物  $K0.50\ g$ をとり、 $18\ ml$  の脱水DMFに溶解させ、炭酸カリウム $0.80\ g$ 、1-ブロモオクタン $0.9\ ml$  を加えた。バス温 $120\ C$ で2時間攪拌した後放冷し、水 $50\ ml$ 加えて $50\ ml$ のトルエンで3回抽出した。有機相を合わせ、シリカゲルでろ過した後に溶媒を留去することにより化合物 L 0.90gを得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (CDC13, 300MHz) d 7.50 (2H, d) , 7.22 (2H, t) , 6.97 (2H, d) , 4.24 (4H , t) , 1.96  $\sim$  1.87 (4H, m) , 1.58  $\sim$  1.48 (4H, m) , 1.43  $\sim$  1.30 (16H, m) , 0.89 (6H, t) .

<sup>1</sup> <sup>3</sup> C-NMR (CDC13, 300MHz) d 146.0, 145.6, 126.4, 123.6, 113.0, 111.3, 69.7, 32.1, 29.7, 29.6, 29.5, 26.3, 23.0, 14.4.

MS (APCI-positive) m/z: 425.3 ( [M+H] + ).

[0177]

実施例7 (化合物Mの合成)

## 化合物M

 $^{1}\text{H-NMR}$  (CDC13, 300MHz) : d 7.47 (2H, d) , 7.39 (2H, d) , 4.47 (4H, t) , 1.92~1.83 (4H, m) , 1.61~1.51 (4H, m) , 1.40~1.25 (16H, m) , 0.89 (6H, t) .



<sup>1</sup> <sup>3</sup> C-NMR (CDC13, 300MHz) : d 147.7, 142.3, 128.3, 125.9, 115.3, 114.1, 74.1, 32.1, 30.5, 29.7, 29.6, 26.3, 23.0, 14.4.

MS (ESI-positive) : m/z: 619.0, 621.0, 622.5 ( [M+H]  $^+$  ).

[0178]

実施例8 (化合物 N の合成)

化合物N

実施例5、6と同様の処理をおこなうことにより化合物Nを合成することができる。

[0179]

合成例8 (化合物 0 の合成)

## 化合物O

500 ml-3口フラスコをアルゴン置換した後、ジベンゾチオフェン5.00 gebles b、100 ml の脱水ジエチルエーテルに溶解させ、N,N,N',N'-テトラメチルエチレンジアミン12.5 ml を加えた。-78 Cに冷却した後、s-ブチルリチウム82 ml elles 10分で滴下した。室温まで昇温し、3時間攪拌した後、-78elles elles 100 elles 100

 $^{1}\text{H-NMR}$  (CD30D, 300MHz) d 7.69 (2H, d) , 7.31 (2H, t) , 6.90 (2H, d) .

MS (ESI-negative, KCl添加) m/z:215.1 ([M-H] -).

[0180]

合成例9 (化合物 P の合成)

#### 化合物 P

100 m1-3口フラスコを窒素置換した後、化合物 O 0.50gをとり、14 mlの脱水DMFに溶解させ、炭酸カリウム0.86 g、1-プロモオクタン0.9 mlを加えた。バス温120 ℃で2時間 攪拌した後放冷し、水50 ml加えて50 mlのトルエンで3回抽出した。有機相を合わせ、シリカゲルでろ過した後に溶媒を留去することにより化合物 P 0.95gを得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (CDC13, 300MHz) d 7.69 (2H, d) , 7.35 (2H, t) , 6.86 (2H, d) , 4.14 (4H , t) , 1.92~1.82 (4H, m) , 1.54~1.47 (4H, m) , 1.42~1.30 (16H, m) , 0.89 (6 H, t) .

<sup>1</sup> <sup>3</sup> C-NMR (CDC13, 300MHz) d 154.6, 138.0, 129.2, 125.8, 114.5, 107.9, 68.9, 32.2



, 29.7, 29.6, 26.4, 23.0, 14.5.【0181】実施例9 (化合物Qの合成)

## 化合物Q

500 ml-3ロフラスコをアルゴン置換した後、化合物 P 9.00gをとり、180 mlの脱水ジエチルエーテルに溶解させ、N,N,N',N'-テトラメチルエチレンジアミン8.7 mlを加えた。-78 ℃に冷却した後、s-ブチルリチウム57 ml (0.99 Mシクロヘキサン・ヘキサン溶液)を10分で滴下した。徐々に室温まで昇温した後、5時間還流した後、-78 ℃に冷却し、1,2-ジブロモ-1,1,2,2-テトラフルオロエタン8 mlを40 mlの脱水ジエチルエーテルに溶解した溶液を30分で滴下した。室温まで昇温し、3時間攪拌した。飽和炭酸水素ナトリウム水溶液100 ml加え、100 mlのヘキサンで2回抽出した。シリカゲルショートカラムを通した後、溶媒を留去することにより、化合物 Q 11.20gを得た。

1H-NMR (CDC13, 300MHz) d 7,62 (2H, d), 7.56 (2H, d), 4.20 (4H, t), 1.96~1.84 (4H, m), 1.64~1.48 (4H, m), 1.40~1.25 (16H, m), 0.90 (6H, t).

MS (APPI-positive) 600, 598, 596 ([M] +).

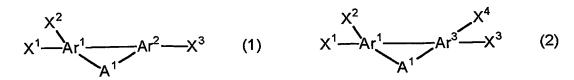


【書類名】要約曹

【要約】

【課題】 3つまたは4つの縮合反応性官能基またはその前駆体を有する新規な芳香族化合物を提供する。

【解決手段】 下記式 (1) または (2) で示される芳香族化合物。



[式中、A  $r^1$ およびA  $r^3$  は、4 価の芳香族炭化水素基または4 価の複素環基を表す。 A  $r^2$  は、3 価の芳香族炭化水素基または3 価の複素環基を表す。 また、A  $r^3$  は、 $r^3$  は、 $r^3$  は、 $r^3$  と  $r^3$  に  $r^3$ 

【選択図】 なし



特願2003-346688

出願人履歴情報

識別番号

[000002093].

1. 変更年月日

1990年 8月28日

[変更理由]

新規登録

住 所

大阪府大阪市中央区北浜4丁目5番33号

氏 名 住友化学工業株式会社